

日本国特許庁 JAPAN PATENT OFFICE

別紙添付の書類に記載されている事項は下記の出願書類に記載されている事項と同一であることを証明する。

This is to certify that the annexed is a true copy of the following application as filed with this Office.

出願年月日 Date of Application:

2003年10月29日

出 願 番 号 Application Number:

特願2003-369596

[ST. 10/C]:

Applicant(s):

[JP2003-369596]

出 願 人

信越化学工業株式会社

特許庁長官 Commissioner, Japan Patent Office 2003年12月 5日





信越化学工業株式

8

【書類名】

特許願

【整理番号】

20030505

【あて先】

特許庁長官殿

【国際特許分類】

G03F 7/004

【発明者】

【住所又は居所】

新潟県中頸城郡頸城村大字西福島28番地1

会社 新機能材料技術研究所内

【氏名】

畠山 潤

【発明者】

【住所又は居所】 新潟

新潟県中頸城郡頸城村大字西福島28番地1 信越化学工業株式

会社 新機能材料技術研究所内

【氏名】

上田 貴史

【発明者】

【住所又は居所】

新潟県中頸城郡頸城村大字西福島28番地1 信越化学工業株式

会社 新機能材料技術研究所内

【氏名】

荻原 勤

【発明者】

【住所又は居所】

新潟県中頸城郡頸城村大字西福島28番地1 信越化学工業株式

会社 新機能材料技術研究所内

【氏名】

岩淵 元亮

【特許出願人】

【識別番号】

000002060

【氏名又は名称】

信越化学工業株式会社

【代理人】

【識別番号】

100102532

【弁理士】

【氏名又は名称】

好宮 幹夫

【電話番号】

03-3844-4501

【先の出願に基づく優先権主張】

【出願番号】

特願2003-81205

【出願日】

平成15年 3月24日

【手数料の表示】

【予納台帳番号】

043247

【納付金額】

21,000円

【提出物件の目録】

【物件名】

特許請求の範囲 1

【物件名】

明細書 1

【物件名】 【物件名】 図面 1 要約書 1

【包括委任状番号】

9506287

【書類名】特許請求の範囲

【請求項1】

リソグラフィーで用いられる反射防止膜材料であって、少なくとも、下記一般式 (1) で示される共重合による繰り返し単位を有する高分子化合物を含むものであることを特徴 とする反射防止膜材料。

【化1】

【請求項2】

リソグラフィーで用いられる反射防止膜材料であって、少なくとも、下記一般式 (2) で示される共重合による繰り返し単位を有する高分子化合物と、下記一般式 (3) で示される共重合による繰り返し単位を有する高分子化合物を含むものであることを特徴とする反射防止膜材料。

【化2】

$$\begin{array}{c|c}
R^1 & R^2 \\
\hline
-\begin{pmatrix} SiO_{(3-m)/2} \\
\downarrow & R^4_m \end{pmatrix} & a2 & R^5_n
\end{array}$$
(2)

$$\begin{array}{c|c}
R^{1} & R^{3} \\
- & \\
SiO_{(3-m)/2} \\
R^{4}_{m} & a^{3}
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
R^{3} \\
- & \\
SiO_{(3-p)/2} \\
R^{6}_{n}
\end{array}$$
(3)

(式中、 R^1 、 R^2 、 R^3 、 R^4 、 R^5 、 R^6 、m、n、pは前述の通り、0 < a 2 < 1、0 < b 2 < 1、0. $5 \le a 2 + b 2 \le 1$ の範囲、0 < a 3 < 1、0 < c 2 < 1、0. $5 \le a 3 + c 2 \le 1$ の範囲である。)

【請求項3】

請求項1又は請求項2に記載した反射防止膜材料であって、さらに有機溶剤及び/又は 酸発生剤を含有するものであることを特徴とする反射防止膜材料。

【請求項4】

請求項1乃至請求項3のいずれか1項に記載した反射防止膜材料であって、さらに架橋 剤を含有するものであることを特徴とする反射防止膜材料。

【請求項5】

請求項1乃至請求項4のいずれか1項に記載の反射防止膜材料であって、該反射防止膜 材料に含まれる高分子化合物が有する繰り返し単位中の前記光吸収基が、芳香族系の基又 はSi-Si結合を有する基であることを特徴とする反射防止膜材料。

【請求項6】

少なくとも、基板上に請求項1乃至請求項5のいずれか1項に記載の反射防止膜材料を ベークして得られる反射防止膜を有するものであることを特徴とする基板。

【請求項7】

リソグラフィーにより基板にパターンを形成する方法であって、少なくとも、基板上に請求項1乃至請求項5のいずれか1項に記載の反射防止膜材料を塗布し、ベークして反射防止膜を形成し、該反射防止膜上にフォトレジスト膜材料を塗布し、プリベークしてフォトレジスト膜を形成し、該フォトレジスト膜のパターン回路領域を露光した後、現像液で現像してフォトレジスト膜にレジストパターンを形成し、該レジストパターンが形成されたフォトレジスト膜をマスクにして反射防止膜及び基板をエッチングして基板にパターンを形成することを特徴とするパターン形成方法。

【請求項8】

リソグラフィーにより基板にパターンを形成する方法であって、少なくとも、基板上に請求項1乃至請求項5のいずれか1項に記載の反射防止膜材料を塗布し、ベークして反射防止膜を形成し、該反射防止膜上にフォトレジスト膜材料を塗布し、プリベークしてフォトレジスト膜を形成し、該フォトレジスト膜のパターン回路領域を露光した後、現像液で現像してフォトレジスト膜にレジストパターンを形成し、該レジストパターンが形成されたフォトレジスト膜をマスクにして反射防止膜をエッチングし、さらにパターンが形成された反射防止膜をマスクにして基板をエッチングして基板にパターンを形成することを特徴とするパターン形成方法。

【請求項9】

リソグラフィーにより基板にパターンを形成する方法であって、少なくとも、基板上に有機膜を形成し、該有機膜の上に請求項1乃至請求項5のいずれか1項に記載の反射防止膜材料を塗布し、ベークして反射防止膜を形成し、該反射防止膜上にフォトレジスト膜材料を塗布し、プリベークしてフォトレジスト膜を形成し、該フォトレジスト膜のパターン回路領域を露光した後、現像液で現像してフォトレジスト膜にレジストパターンを形成し、該レジストパターンが形成されたフォトレジスト膜をマスクにして反射防止膜をエッチングし、パターンが形成された反射防止膜をマスクにして有機膜をエッチングし、さらに基板をエッチングして基板にパターンを形成することを特徴とするパターン形成方法。

【書類名】明細書

【発明の名称】反射防止膜材料、反射防止膜を有する基板及びパターン形成方法 【技術分野】

$[0\ 0\ 0\ 1]$

本発明は半導体素子などの製造工程における微細加工に好適に用いられる反射防止膜材料に関し、特に、珪素原子を含有する高分子化合物を主成分とする反射防止膜材料に関する。さらに、本発明は、これを用いた遠紫外線、ArFエキシマレーザー光(193nm)、F₂レーザー光(157nm)、Kr₂レーザー光(146nm)、Ar₂レーザー光(126nm)等での露光に好適な反射防止膜を有する基板、及び該基板へのパターン形成方法に関するものである。

【背景技術】

[0002]

近年、LSIの高集積化と高速度化に伴い、パターンルールの微細化が求められている中、現在汎用技術として用いられている光露光を用いたリソグラフィーにおいては、光源の波長に由来する本質的な解像度の限界に近づきつつある。

[0003]

レジストパターン形成の際に使用するリソグラフィー用の光源として、水銀灯の g線(436 nm)もしくは i線(365 nm)を光源とする光露光が広く用いられており、更なる微細化のための手段として、露光光を短波長化する方法が有効とされてきた。このため、例えば64 Mビット DRA M加工方法の量産プロセスには、露光光源として i線(365 nm)に代わって短波長のKrFエキシマレーザー(248 nm)が利用されるようになった。しかし、更に微細な加工技術(例えば、加工寸法が0.13μ m以下)を必要とする集積度1 G以上の DRA Mの製造には、より短波長の光源が必要とされ、特にArFエキシマレーザー(193 nm)を用いたリソグラフィーが検討されてきている。

[0004]

ドェドエキシマレーザーを用いたリソグラフィー(以下、ドェドリソグラフィーとする)の初期の段階に於いて、色消しレンズ、あるいは反射光学系などと、ブロードバンド光とを組み合わせたステッパー(露光装置)が開発された。しかし、色消しレンズあるいは非球面の反射光学系の精度が充分でなかったことから、狭帯域化したレーザー光と屈折光学系レンズの組み合わせが主流になった。一般に、単一波長露光においては、入射する光と、基板からの反射光とが干渉し、定在波を発生することは古くからよく知られた現象である。また、基板の凹凸によって光が集光あるいは散乱することによるハレーションと呼ばれる現象が起きることも知られている。定在波とハレーションは、どちらもパターンの線幅などの寸法変動や、形状の崩れなどを引き起こす。コヒーレントな単色光の使用は、短波長化とともに定在波やハレーションを更に増幅させる。このためハレーションや定在波を抑える方法として、フォトレジスト膜材料に吸光剤を入れる方法、フォトレジスト膜

[0005]

しかし、吸光剤を入れる方法は、レジストパターン形状がテーパー形状になる問題が生じた。近年の波長の短波長化と、微細化の進行とともに、定在波とハレーションがパターン寸法変動に及ぼす問題が深刻化し、吸光剤を入れる方法では十分には対応できなくなった。

[0006]

フォトレジスト膜上面に反射防止膜を敷く方法では、反射防止膜(以下、上層透過型反射防止膜とする)は、原理的に定在波の低減だけに効果があり、ハレーションには効果がない。また、定在波を完全にうち消すための上層透過型反射防止膜の屈折率は、フォトレジスト膜の屈折率の平方根が理想的であるため、KrFリソグラフィーで用いられているポリヒドロキシスチレン系のフォトレジスト膜の屈折率1.8では、1.34が理想値である。ArFエキシマレーザーを用いたリソグラフィー(以下、ArFリソグラフィーとする)に用いられている脂環族系アクリルのフォトレジスト膜の屈折率1.6では、理想

値が1.27となる。このような低い屈折率を有する材料は、パーフルオロ系の材料に限定されるが、反射防止膜はアルカリ現像時に剥離が可能な方がプロセス的に有利であるため、水溶性材料であることが必要である。非常に疎水性の高いパーフルオロ系材料を水溶性にするために親水性置換基を導入すると、屈折率が増加し、 $KrFリソグラフィーでは1.42前後、ArFリソグラフィーにおいては1.5前後の値となる。このため<math>KrFリソグラフィーで、0.20\mum以下の加工寸法でパターン形成を行う場合は、吸光剤と上層透過型反射防止膜の組み合わせだけでは定在波の影響を抑えることができなくなっている。<math>ArFリソグラフィーにおいては、前記理由により、上層透過型反射防止膜の効果は殆ど期待できず、<math>KrFリソグラフィーにおいても今後のさらなる線幅の縮小により線幅の管理が厳しくなってくる。$

[0007]

そこで、基板面に反射防止膜を敷く方法、すなわちフォトレジスト膜の下地に反射防止 膜を敷くことが必要になってきた。

フォトレジスト膜の下地とする反射防止膜は、その下がポリシリコンやアルミニウムなどの高反射基板の場合では、最適な屈折率 (n値)、消光係数 (k値)の材料を適切な膜厚に設定することによって、基板からの反射を1%以下に低減でき、極めて大きな効果を発揮することができる。

[0008]

図1は、波長193nmにおける反射防止膜の膜厚と反射率の関係を示すグラフである。図1から、例えば、波長193nmにおいて、フォトレジスト膜の屈折率が1.8である時、その下の反射防止膜の屈折率(屈折率の実数部)n=1.5、消光係数(屈折率の虚数部)k=0.5、膜厚42nmであれば、反射率が0.5%以下になることが判る。

[0009]

しかし、下地基板に段差がある場合は、段差上で反射防止膜の膜厚が大きく変動する。 図1を見て判るように、反射防止膜の反射防止効果は、光の吸収だけでなく、干渉効果も 利用しているため、干渉効果が強い膜厚 40~45 nmの第一底辺はそれだけ反射防止効 果も高いが、膜厚の変動によって大きく反射率が変動する。

[0010]

そこで、反射防止膜材料に用いるベース樹脂の分子量を上げて段差上での膜厚変動を抑えコンフォーマル性を高めた材料が提案されている(例えば、特許文献 1 参照。)。しかし、この場合、ベース樹脂の分子量が高くなると、スピンコート後にピンホールが発生しやすくなるといった問題や、ろ過できなくなるといった問題、更には、経時的に粘度変動が生じ膜厚が変化するといった問題や、ノズルの先端に結晶物が析出するといった問題が生じる。しかも、コンフォーマル性が発揮できるのは比較的高さの低い段差に限定される

$[0\ 0\ 1\ 1]$

そこで、次に、図1から膜厚変動による反射率の変動が比較的小さい第3底辺以上の膜厚 (170 nm以 L) を採用する方法が考えられる。この場合、k 値が $0.2 \sim 0.3$ の間で、膜厚が170 nm以上であれば膜厚の変化に対する反射率の変動が小さく、しかも反射率を2.0%以下に抑えることができることになる。

$[0\ 0\ 1\ 2\]$

また、反射防止膜の下地が酸化膜や窒化膜などの透明膜で、さらにその透明膜の下に段差がある場合、透明膜の表面がCMP(化学的機械研磨;Chemical Mechanical Polishing)などで平坦化されていたとしても、透明膜の膜厚が変動する。この場合、その上の反射防止膜の膜厚は一定にする事は可能であるが、反射防止膜の下の透明膜の膜厚が変動すると図1における最低反射率となる膜の厚みが透明膜の膜厚分だけ $\lambda/2$ n(λ :露光波長、n:露光波長における透明膜の屈折率)の周期でずれることになる。反射防止膜の膜厚を、下地が反射膜の時の最低反射率となる膜厚55nmに設定した場合、透明膜の膜厚変動によって反射率が高い部分が出現する。この場合、下地透明膜の膜厚の変化に対する反射率を安定化するためにも、前述と同様反射防止膜の膜

厚を170nm以上の厚膜にする必要がある。

[0013]

このような反射防止膜の材料は、無機系と有機系に大別できる。

無機系はSiON膜が挙げられる。これは、シランとアンモニアの混合ガスによるCVD(化学気相成長;Chemial Vapor Deposition)などで形成され、フォトレジスト膜に対するエッチング選択比が大きいため、フォトレジスト膜へのエッチングの負荷が小さい利点があるが、剥離が困難なため、適用できる場合に制限がある。また、窒素原子を含む塩基性のものであるため、ポジレジストではフッティング、ネガレジストではアンダーカットプロファイルになりやすいという欠点もある。

[0014]

有機系はスピンコートが可能でCVDやスパッタリングなどの特別な装置を必要としな い点、フォトレジスト膜と同時に剥離可能な点、裾引き等の発生が無く形状が素直でフォ トレジスト膜との接着性も良好である点が利点であり、多くの有機材料をベースとした反 射防止膜材料が提案された。例えば、ジフェニルアミン誘導体とホルムアルデヒド変性メ ラミン樹脂との縮合体、アルカリ可溶性樹脂と吸光剤とからなるもの (例えば、特許文献 2 参照。)や、無水マレイン酸共重合体とジアミン型吸光剤の反応物(例えば、特許文献 3参照。)、樹脂バインダーとメチロールメラミン系熱架橋剤を含有するもの(例えば、 特許文献4参照。)、カルボン酸基とエポキシ基と光吸収基を同一分子内に有するアクリ ル樹脂ベース型(例えば、特許文献5参照。)、メチロールメラミンとベンゾフェノン系 吸光剤からなるもの(例えば、特許文献6参照。)、ポリビニルアルコール樹脂に低分子 吸光剤を添加したもの(例えば、特許文献7参照。)等が挙げられる。これら全ての有機 材料をベースとした反射防止膜材料は、バインダーポリマーに吸光剤を添加、あるいはポ リマーに置換基として光吸収基を導入する方法を採っている。しかし、吸光剤の多くが芳 香族基、あるいは2重結合を有するため、吸光剤の添加によってドライエッチング耐性が 高まり、フォトレジスト膜とのドライエッチング選択比がそれほど高くないという欠点が ある。微細化が進行し、フォトレジスト膜の薄膜化にも拍車がかかっており、更に次世代 のArFリソグラフィーに於いては、フォトレジスト膜材料にアクリルまたは脂環族のポ リマーを使うことになるため、フォトレジスト膜のエッチング耐性が低下する。更に、前 述の通り、反射防止膜の膜厚を厚くしなければならないという問題もある。このため、エ ッチングは深刻な問題であり、フォトレジスト膜に対してエッチング選択比の高い、即ち フォトレジスト膜をマスクにして反射防止膜をエッチングする時にはエッチングスピード が速い反射防止膜が求められている。

$[0\ 0\ 1\ 5]$

さらに、反射防止膜において最適な吸光係数を与えるための吸光剤が検討されている。 KrFリソグラフィーでは特にアントラセン型、ArFリソグラフィーではフェニル型が 提案されている。しかし、これらのものは、前述の通り、優れたドライエッチング耐性を 有する置換基でもあり、ダイをペンダントさせたポリマーバックボーンをアクリルなどの エッチング耐性の低いポリマーにした場合においても実用的には限界がある。

$[0\ 0\ 1\ 6]$

さらに、近年の高解像度化に伴ってフォトレジスト膜の薄膜化が進んでいる。薄膜化に伴ってフォトレジスト膜のエッチング耐性向上が求められているが、十分ではないのが現状である。そこで、薄膜フォトレジスト膜のパターン転写方法として、ハードマスク法が利用されている。

$[0\ 0\ 1\ 7]$

被加工基板が、ポリシリコン(p-Si)などでは SiO_2 膜、被加工基板が SiO_2 膜を有するものではSiN、W-Si、アモルファスSiなどがハードマスクとして検討されている。更に、反射防止膜としての機能を兼ねたSiON膜のハードマスクが提案されている(例えば、非特許文献 1参照。)。ハードマスク法では、ハードマスクを残す場合と剥離する場合があるが、特に下地が SiO_2 膜などの絶縁膜の場合、特にW-Si、アモルファスSi 膜は良導膜なので剥離する事が必要である。ハードマスクがSiN膜の

場合は、これは絶縁膜なので場合によっては剥離する必要がないが、SiO2と構成元素が似ているため、ハードマスクとしての本来の機能としてのエッチング選択比が低いという欠点がある。

[0018]

【特許文献1】特開平10-69072号公報

【特許文献2】特公平7-69611号公報

【特許文献3】米国特許第5294680号明細書

【特許文献4】特開平6-118631号公報

【特許文献5】特開平6-118656号公報

【特許文献6】特開平8-87115号公報

【特許文献7】特開平8-179509号公報

【非特許文献1】SPIE2000 Vol. 4226 p93

【発明の開示】

【発明が解決しようとする課題】

$[0\ 0\ 1\ 9]$

本発明はこのような問題点に鑑みてなされたもので、短波長の露光に対して優れた反射 防止効果を有し、またエッチング選択比が高く、即ち、フォトレジスト膜に対してエッチ ング速度が十分に速く、被加工基板よりもエッチング速度が十分に遅く、さらに、反射防 止膜の上のフォトレジスト膜に形成するレジストパターン形状を垂直形状にできる反射防 止膜材料を提供し、且つこの反射防止膜材料を用いて基板上にパターンを形成する方法を 提供することを目的とする。

【課題を解決するための手段】

[0020]

本発明は、上記課題を解決するためになされたもので、リソグラフィーで用いられる反射防止膜材料であって、少なくとも、下記一般式(1)で示される共重合による繰り返し単位を有する高分子化合物を含むものであることを特徴とする反射防止膜材料を提供する(請求項1)。

【化3】

(式中、 R^1 は架橋基を有する 1 価の有機基、 R^2 は光吸収基を有する 1 価の有機基であり、 R^3 はカルボニル、エステル、ラクトン、アミド、エーテル、ニトリルから選ばれる少なくとも 1 つの官能基を有する 1 価の有機基であり、0 く a 1 < 1 、0 < b 1 < 1 、0 < c 1 < 1 、0 、0 ≤ a 1 + b 1 + c 1 ≤ 1 の範囲である。 R^4 、 R^5 、 R^6 は水素原子、ヒドロキシ基、炭素数 1 ~ 6 のアルキル基、炭素数 6 ~ 1 0 のアリール基、炭素数 1 ~ 6 のフッ素化されたアルキル基であり、m、n、p はそれぞれ 0 又は 1 である。)

[0021]

また、本発明は、リソグラフィーで用いられる反射防止膜材料であって、少なくとも、下記一般式(2)で示される共重合による繰り返し単位を有する高分子化合物と、下記一般式(3)で示される共重合による繰り返し単位を有する高分子化合物を含むものであることを特徴とする反射防止膜材料を提供する(請求項2)。

【化4】

$$\begin{array}{c|c}
R^1 & R^2 \\
\hline
-\begin{pmatrix} SiO_{(3-m)/2} \end{pmatrix} & -\begin{pmatrix} SiO_{(3-n)/2} \end{pmatrix} & b2 \\
R^4 & R^5 & B
\end{array}$$
(2)

$$\begin{array}{c|c}
R^{1} & R^{3} \\
- & \\
SiO_{(3-m)/2} & - \\
R^{4}_{m} & R^{6}_{p}
\end{array}$$
(3)

(式中、 R^1 、 R^2 、 R^3 、 R^4 、 R^5 、 R^6 、m、n、pは前述の通り、0 < a 2 < 1、0 < b 2 < 1、0. $5 \le a 2 + b 2 \le 1$ の範囲、0 < a 3 < 1、0 < c 2 < 1、0. $5 \le a 3 + c 2 \le 1$ の範囲である。)

尚、一般式(2)で示される共重合による繰り返し単位を有する高分子化合物と、一般式(3)で示される共重合による繰り返し単位を有する高分子化合物のブレンド比としては、一般式(3)で示される共重合による繰り返し単位を有する高分子化合物の重量を1とした時、一般式(2)で示される共重合による繰り返し単位を有する高分子化合物を、0.1以上10以下の範囲でブレンドするのが好ましく、0.2以上5以下の範囲でブレンドするのがより好ましい。

[0022]

これらの反射防止膜材料を用いた反射防止膜は、特に短波長光を用いたリソグラフィーにおいて、露光時に、ハレーションや定在波を十分に抑えることができるといった優れた反射防止効果を有するものである。また、露光時に、前記反射防止膜からその上のフォトレジスト膜への酸拡散を防ぐことができるため、レジストパターンを垂直形状にできる。さらに、エッチング選択比が高いものであり、反射防止膜のエッチング時にはフォトレジスト膜に対してエッチングスピードが速く、基板のエッチンッグ時には基板よりもエッチングスピードが遅い。したがって、リソグラフィーにより、基板に微細なパターンを高精度で形成することが可能となる。

[0023]

また、本発明の反射防止膜材料は、さらに有機溶剤及び/又は酸発生剤を含有するのが 好ましい(請求項3)。

[0024]

このように、上記本発明の反射防止膜材料が、さらに有機溶剤及び/又は酸発生剤を含有することで、基板等への塗布後のベーク等により、反射防止膜内での架橋反応を促進することができる。したがって、このような反射防止膜は、フォトレジスト膜とのミキシングの恐れが少なく、フォトレジスト膜への酸の拡散が少ないものとなる。

[0025]

さらに、本発明の反射防止膜材料は、さらに架橋剤を含有するのが好ましい(請求項4)。

[0026]

このように、上記本発明の反射防止膜材料が、さらに架橋剤を含有することで、基板等への塗布後のベーク等により、反射防止膜内での架橋反応を一層促進することができる。

[0027]

また、本発明の反射防止膜材料は、該反射防止膜材料に含まれる高分子化合物が有する繰り返し単位中の前記光吸収基が、芳香族系の基又はSi-Si結合を有する基であるものとすることができる(請求項5)。

[0028]

このように、反射防止膜材料に含まれる高分子化合物が有する繰り返し単位中の前記光 吸収基が、芳香族系の基又はSi-Si結合を有する基であれば、該反射防止膜材料を用 いた反射防止膜は、優れた反射防止効果を有するものとでき、十分にハレーションや定在 波を抑えることができる。

[0029]

また、本発明は、少なくとも、基板上に本発明の反射防止膜材料をベークして得られる 反射防止膜を有するものであることを特徴とする基板を提供する(請求項 6)。

[0030]

このように、少なくとも、基板上に本発明の反射防止膜材料をベークして得られる反射 防止膜を有する基板であれば、これを用いて、リソグラフィーによりパターンを形成すれ ば、微細なパターンを高精度で形成することが可能なものとなる。

[0031]

また、本発明は、リソグラフィーにより基板にパターンを形成する方法であって、少なくとも、基板上に本発明の反射防止膜材料を塗布し、ベークして反射防止膜を形成し、該反射防止膜上にフォトレジスト膜材料を塗布し、プリベークしてフォトレジスト膜を形成し、該フォトレジスト膜のパターン回路領域を露光した後、現像液で現像してフォトレジスト膜にレジストパターンを形成し、該レジストパターンが形成されたフォトレジスト膜をマスクにして反射防止膜及び基板をエッチングして基板にパターンを形成することを特徴とするパターン形成方法を提供する(請求項7)。

[0032]

このように、本発明の反射防止膜材料を用いて、リソグラフィーにより基板にパターンを形成すれば、基板に微細なパターンを高精度で形成することができる。

[0033]

また、本発明は、リソグラフィーにより基板にパターンを形成する方法であって、少なくとも、基板上に本発明の反射防止膜材料を塗布し、ベークして反射防止膜を形成し、該反射防止膜上にフォトレジスト膜材料を塗布し、プリベークしてフォトレジスト膜を形成し、該フォトレジスト膜のパターン回路領域を露光した後、現像液で現像してフォトレジスト膜にレジストパターンを形成し、該レジストパターンが形成されたフォトレジスト膜をマスクにして反射防止膜をエッチングし、さらにパターンが形成された反射防止膜をマスクにして基板をエッチングして基板にパターンを形成することを特徴とするパターン形成方法を提供する(請求項8)。

$[0\ 0\ 3\ 4\]$

このように、本発明の反射防止膜材料を用いて、これをマスクとして基板にパターンを 形成することができ、基板に微細なパターンを高精度で形成することができる。

[0035]

また、本発明は、リソグラフィーにより基板にパターンを形成する方法であって、少なくとも、基板上に有機膜を形成し、該有機膜の上に請求項1乃至請求項5のいずれか1項に記載の反射防止膜材料を塗布し、ベークして反射防止膜を形成し、該反射防止膜上にフォトレジスト膜材料を塗布し、プリベークしてフォトレジスト膜を形成し、該フォトレジスト膜のパターン回路領域を露光した後、現像液で現像してフォトレジスト膜にレジストパターンを形成し、該レジストパターンが形成されたフォトレジスト膜をマスクにして反射防止膜をエッチングし、パターンが形成された反射防止膜をマスクにして有機膜をエッチングし、さらに基板をエッチングして基板にパターンを形成することを特徴とするパターン形成方法を提供する(請求項9)。

[0036]

このように、本発明の反射防止膜材料は、基板に有機膜を介して形成するようにしてもよく、これを用いてリソグラフィーにより基板にパターンを形成すれば、基板に微細なパターンを高精度で形成することができる。

【発明の効果】

[0037]

以上説明したように、本発明の反射防止膜材料を用いれば、特に短波長での露光に対して、十分な反射防止効果を発揮できるだけのn値、k値を有する上に、エッチング選択比

が高い、即ち、フォトレジスト膜に対してエッチング速度が十分に速く、被加工基板より もエッチング速度が十分に遅い反射防止膜を得ることができる。従って、この反射防止膜 は、被加工基板に対するハードマスクとしての効果も高いものである。さらに、この反射 防止膜の上のフォトレジスト膜に形成するレジストパターン形状も、逆テーパー、裾引き 等の発生が無い垂直形状にできる。

【発明を実施するための最良の形態】

[0038]

以下、本発明について説明する。

反射防止膜に要求される性能の一つとして、フォトレジスト膜に対してエッチング選択比が高い、即ちフォトレジスト膜に対してエッチングスピードが速いことが挙げられる。一般に、珪素を含む材料を用いた反射防止膜は、フルオロカーボン系のガスを用いたエッチング条件において、エッチング速度が速く、フォトレジスト膜に対して高いエッチング選択比が得られることが知られており、珪素原子を含む反射防止膜を用いることによってエッチングの選択比を飛躍的に高めることができると考えられる。例えば、フェニル基がペンダントされたポリシランを骨格とするKrFリソグラフィー用の反射防止膜が提案され(例えば、特開平11-60735会公報参照。)、高いエッチング選択比が達成されている。

[0039]

さらに、シリカ系絶縁膜形成用塗布液が提案されている(例えば、特開昭57-83563号公報、特開昭57-131250号公報、特開昭56-129261号公報、特許3287119号明細書参照。)。この技術を用いて、多層レジストプロセスにおける下層膜として、珪素含有ポリマーを用いる多くのパターン形成方法が提案されている。例えば、基板上に有機膜を形成し、その上にシリカガラスをスピンコートし、その上のレジストパターンをシリカガラス層に転写、次に酸素ガスエッチングで有機膜層にパターン転写、最後に基板を加工する3層プロセスが提案されている(例えば、特許第3118887号明細書、特開2000-356854号公報参照。)。反射防止膜としての効果も兼ねたシリカガラス層、シルセスキオキサンポリマー材料が提案されている(例えば、特開平5-27444号公報、特開平6-138664号公報、特開2001-53068号公報、特開2001-92122号公報、特開2001-343752号公報参照。)。更に、反射防止膜とハードマスクの機能を兼ねそろえたシルセスキオキサンポリマーをベースとした組成物が提案されている(例えば、米国特許第6420088号明細書参照。)

[0040]

さらに、反射防止膜に要求される性能の一つとして、フォトレジスト膜とのインターミキシングがないこと、フォトレジスト膜層への低分子成分の拡散がないことも挙げられる(Proc. SPIE Vol. 2195、225—229(1994))。これらを防止するために、一般的に反射防止膜材料を基板等にスピンコート後、ベークして熱架橋するという方法が採られている。

[0041]

一方、反射防止膜の上のレジストパターンは、裾引き或いはアンダーカットがない垂直な形状であることが望まれる。裾引き形状では、反射防止膜のエッチング後に寸法変換差が生じ、アンダーカット形状(逆テーパー形状ともいう)では現像後にレジストパターンの倒れが生じるからである。

[0042]

酸による架橋がポジ型レジストにおいて、裾引き低減に有効であることが報告されている(Proc. SPIE Vol.3678、241-250(1999))。架橋剤を添加し、酸により架橋させる方法は反射防止膜材料において重要であり、裾引き低減のためには架橋剤の添加が有効とされている(例えば、米国特許 6420088 号明細書、特開 2001-53068 号公報参照。)。

[0043]

現像後のフォトレジスト膜の断面パターンが逆テーパー形状になる問題が発生していることについては、これは、反射防止膜の架橋反応に用いられる酸がフォトレジスト膜層に移動し、ベーク時にフォトレジスト膜の酸不安定基を脱離させたこと、あるいはフォトレジスト膜中に添加されているアミン化合物を中和させてしまったことが原因と考えられる。フォトレジスト膜層に酸が移動しないようにするためには、反射防止膜に発生する酸をバルキーなものにする方法が挙げられるが、架橋反応も進行しにくくなり、フォトレジスト膜とのインターミキシングの原因となるので好ましくない。

[0044]

ここで、ArFリソグラフィー用の有機反射防止膜として、ヒドロキシエチルメタクリレート、メチルアクリレート、スチレンの3元共重合体を用いた材料が提案されている(SPIE Vol.3678 p702 (1999))。架橋システムとしてはヒドロキシエチルメタクリレートとグリコールウリル系の架橋剤を用いている。ここで注目したいのはメチルアクリレートの存在であり、このものを共重合することによって、この反射防止膜の上のレジストパターンが逆テーパー形状になるのを防止している。メチルアクリレートはレジストとの密着性を向上させ、酸拡散を抑える効果もあると考えられる。

[0045]

本発明者らは、鋭意検討及び研究を重ねた結果、反射防止膜の上のレジストパターンが 逆テーパー形状になるのを防止するためには、架橋後の反射防止膜中に酸を閉じこめてお く必要があり、このためには、カルボニル、エステル、ラクトン、アミド、エーテル、ニ トリル基から選ばれる少なくとも1つの官能基を持つポリマーを用いることが有効である との結論に達した。したがって、本発明者らは、前記官能基をペンダントしたシロキサンポリマーを反射防止膜材料のベースとして用いることで、該反射防止膜材料から形成され た反射防止膜は、短波長の露光に対して優れた反射防止膜として機能し、しかもエッチング選択比が非常に高いものとできる上に、反射防止膜の上のレジストパターン形状を垂直形状に保つことができることに想到し、本発明を完成した。

[0046]

以下、本発明の実施の形態について説明するが、本発明はこれらに限定されるものではない。

本発明は、リソグラフィーで用いられる反射防止膜材料であって、少なくとも、下記一般式(1)で示される共重合による繰り返し単位を有する高分子化合物を含むものであることを特徴とする反射防止膜材料を提供する。

【1k.5】

(式中、 R^1 は架橋基を有する 1 価の有機基、 R^2 は光吸収基を有する 1 価の有機基であり、 R^3 はカルボニル、エステル、ラクトン、アミド、エーテル、ニトリルから選ばれる少なくとも 1 つの官能基を有する 1 価の有機基であり、0 < a 1 < 1 、0 < b 1 < 1 、0 < c 1 < 1 、0 、0 < c < c 1 < 1 < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c < c

[0047]

また、リソグラフィーで用いられる反射防止膜材料であって、少なくとも、下記一般式(2)で示される共重合による繰り返し単位を有する高分子化合物と、下記一般式(3)で示される共重合による繰り返し単位を有する高分子化合物を含むものであることを特徴とする反射防止膜材料を提供する。

【化6】

$$\begin{array}{c|c}
R^{1} & R^{2} \\
\hline
\begin{pmatrix}
SiO_{G-m}/2 \\
R^{4}_{m}
\end{pmatrix} & a2
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
R^{2} \\
\hline
\begin{pmatrix}
SiO_{G-n}/2 \\
R^{5}_{n}
\end{pmatrix} & b2$$

$$\begin{array}{c|c}
R^{1} & R^{3} \\
\hline
\begin{pmatrix}
R^{1} & R^{3} \\
R^{5}_{n}
\end{pmatrix} & C$$

$$\frac{\left(\sum_{siO_{(3-m)/2}}^{R^4} \right)}{R^4_m} = \frac{\left(\sum_{siO_{(3-p)/2}}^{R^6} \right)}{R^6_p} = 0$$
 (3)

(式中、 R^1 、 R^2 、 R^3 、 R^4 、 R^5 、 R^6 、m、n、pは前述の通り、0 < a 2 < 1、0 < b 2 < 1、0 < b 2 < 1、0 < c 2 < 1 、0 < c 2 < 1 · 0 < c 2 < 1 · 0

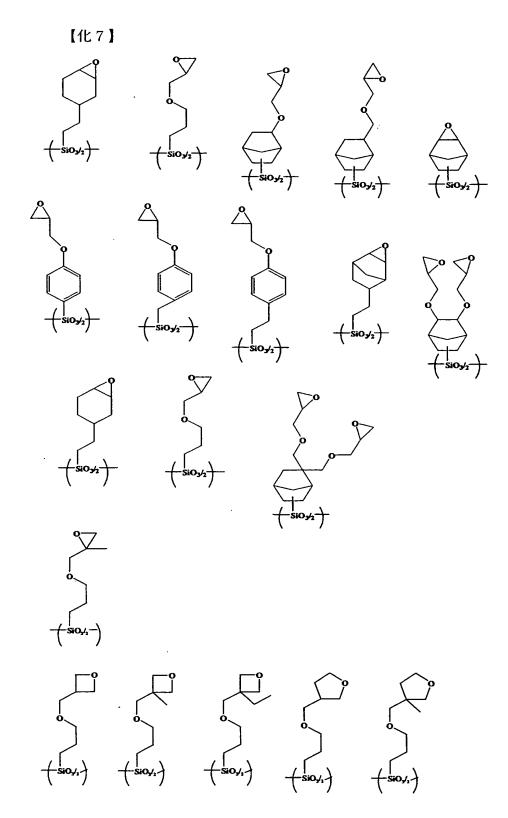
尚、一般式(2)で示される共重合による繰り返し単位を有する高分子化合物と、一般式(3)で示される共重合による繰り返し単位を有する高分子化合物のブレンド比としては、一般式(3)で示される共重合による繰り返し単位を有する高分子化合物の重量を1とした時、一般式(2)で示される共重合による繰り返し単位を有する高分子化合物を、0.1以上10以下の範囲でブレンドするのが好ましく、0.2以上5以下の範囲でブレンドするのがより好ましい。

[0048]

これらの反射防止膜材料を用いた反射防止膜は、特に短波長光を用いたリソグラフィーにおいて、露光時に、ハレーションや定在波を十分に抑えることができるといった優れた反射防止効果を有するものである。また、露光時に、前記反射防止膜からその上のフォトレジスト膜への酸拡散を防ぐことができるため、レジストパターンを垂直形状にできる。さらに、エッチング選択比が高いものであり、反射防止膜のエッチング時にはフォトレジスト膜に対してエッチングスピードが速く、基板のエッチンッグ時には基板に対してエッチングスピードが遅い。したがって、リソグラフィーにより、基板に微細なパターンを高精度で形成することが可能となる。

[0049]

一般式(1)、(2)、(3)中の繰り返し単位 a 1、 a 2、 a 3 に、R ¹ として示される、架橋基を有する 1 価の有機基は、下記に挙げることができる。尚、下記では、この有機基をポリマー中にペンダントしている状態で示している。



【化8】

[0050]

次に、一般式(1)、(2)中の繰り返し単位 b 1、 b 2 に、 R 2 として示される、光 吸収基を有する 1 価の有機基としては、下記に例示することができる。尚、下記では、こ の有機基をポリマー中にペンダントしている状態で示している。

$$(SiO_{f_2})$$

[0051]

尚、上に例示した光吸収基を有する1価の有機基中の、メトキシ基、アセトキシ基、アセタール基は、重合中あるいは重合後脱保護化して、ヒドロキシ基にすることも可能である。

[0052]

これら芳香族系の光吸収基を有するものの他に、Si-Si結合を有する光吸収基を有出証特2003-3100764

するものを用いることもできる。具体的には下記に挙げることができる。尚、下記では、 この有機基をポリマー中にペンダントしている状態で示している。

【化10】

[0053]

次に、一般式(1)、(3)中の繰り返し単位 c 1、 c 2 に、 R 3 として示される、カルボニル、エステル、ラクトン、アミド、エーテル、ニトリルから選ばれる少なくとも 1 つの官能基を有する 1 価の有機基としては、下記に例示することができる。尚、下記では、この有機基をポリマー中にペンダントしている状態で示している。

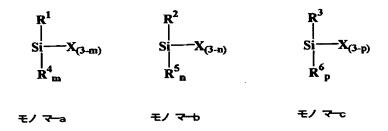
また、一般式(1)、(2)、(3)中の R^4 、 R^5 、 R^6 で示される水素原子、ヒドロキシ基、炭素数 $1\sim6$ のアルキル基、炭素数 $6\sim1$ 0のアリール基、炭素数 $1\sim6$ のフッ素化されたアルキル基としては、具体的には、水素原子、ヒドロキシ基、メチル基、エチル基、n-プロピル基、シクロヘキシル基、トリフルオロプロピル基、フェニル基、ナフチル基等が挙げられる。

尚、一般式(1)、(2)、(3)で示される繰り返し単位を含む高分子化合物の分子 出証特2003-3100764 量 (Mw) は、それぞれ 1, 0 0 0 \sim 1, 0 0 0, 0 0 0 の範囲が好ましく、より好ましくは 1, 5 0 0 \sim 5 0 0, 0 0 0 の範囲である。

[0054]

本発明の反射防止膜材料に用いられる、一般式(1)、(2)、(3)で示される共重合による繰り返し単位を有する高分子化合物を得るためには下記一般式で示される珪素含有化合物を用いる。

【化12】



(式中 R^1 、 R^2 、 R^3 、 R^4 、 R^5 、 R^6 は前述と同様、Xは同一又は異種のハロゲン原子、ヒドロキシ基、炭素数 $1\sim 4$ のアルコキシ基である。m、n、p は 0 の場合重合後のポリマーはシルセスキオキサンであり、シリコーンラダー構造の重合体である。m、n、p が 1 の場合、直鎖状のシリコーンポリマーである。)

[0055]

これらのモノマーa~cを、加水分解により共縮合することで、本発明の反射防止膜材料に用いる高分子化合物を合成する。加水分解反応における水の量は、モノマー1モル当たり0.2~10モルを添加することが好ましい。この時に、触媒を用いることもできる。触媒としては、酢酸、プロピオン酸、オレイン酸、ステアリン酸、リノール酸、サリチル酸、安息香酸、ギ酸、マロン酸、フタル酸、フマル酸、クエン酸、酒石酸、塩酸、硫酸、硝酸、スルホン酸、メチルスルホン酸、トシル酸、トリフルオロメタンスルホン酸などの酸、アンモニア、水酸化ナトリウム、水酸化カリウム、水酸化バリウム、水酸化カルシウム、トリメチルアミン、トリエチルアミン、トリエタノールアミン、テトラメチルアンモニウムヒドロキシド、コリンヒドロキシド、テトラブチルアンモニウムヒドロキシドなどの塩基、テトラアルコキシチタン、トリアルコキシモノ(アセチルアセトナート)チタン、テトラアルコキシジルコニウム、トリアルコキシモノ(アセチルアセトナート)ジルコニウムなどの金属キレート化合物を挙げることができるが、重合中にエポキシを開環させない様にし、アルカリや金属の不純物を混入しないようにするためには有機アミンが好ましく用いられる。

[0056]

反応操作としては、モノマーを有機溶媒に溶解させ、水を添加し加水分解反応を開始させる。触媒は水に添加していても良いし、有機溶媒中に添加しておいても良い。反応温度は0~100℃、好ましくは10~80℃である。水の滴下時に10~50℃に加熱し、その後40~80℃に昇温させて熟成させる方法が好ましい。有機溶媒としては、水に難溶あるいは不溶のものが好ましく、テトラヒドロフラン、トルエン、ヘキサン、酢酸エチル、シクロヘキサノン、メチルー2-n-アミルケトン、プロピレングリコールモノメチルエーテル、エチレングリコールモノメチルエーテル、プロピレングリコールモノエチルエーテル、ジエチレングリコールモノエチルエーテル、プロピレングリコールジメチルエーテル、ジエチレングリコールモノエチルエーテル、プロピレングリコールモノメチルエーテルでセテート、プロピレングリコールモノエチル に酢酸ブチル、3-メトキシプロピオン酸メチル、3-エトキシプロピオン酸エチル、酢酸 tertーブチル、プロピオン酸 tertーブチル、プロピレングリコールモノ tertーブチルエーテルアセテート、アーブチルラクトンなどが好ましい。

[0057]

その後、触媒の中和反応を行い、有機溶媒層を分別し脱水する。水分の残存は、残存したシラノールの縮合反応を進行させるため、脱水は十分に行う必要がある。硫酸マグネシウムなどの塩やモレキュラーシーブによる吸着法や、溶媒を除去しながらの共沸脱水法が好ましく挙げられる。

架橋基にエポキシ基を含有するものは、酸触媒による縮合反応時に開環してアルコール 体にすることもできる。

[0058]

また、本発明の反射防止膜材料は、さらに有機溶剤及び/又は酸発生剤を含有するのが好ましい。

このように、本発明の反射防止膜材料が、さらに有機溶剤及び/又は酸発生剤を含有することで、基板等への塗布後のベーク等により、反射防止膜内での架橋反応を促進することができる。したがって、このような反射防止膜は、フォトレジスト膜とのミキシングの恐れが少なく、フォトレジスト膜への酸の拡散が少ないものとなる。

[0059]

本発明の反射防止膜材料で使用される有機溶剤としては、ベース樹脂、酸発生剤、その他の添加剤等が溶解可能な有機溶剤であればいずれでもよい。このような有機溶剤としては、例えば、シクロヘキサノン、メチルー2-n-アミルケトン等のケトン類、3-メトキシブタノール、3-メチルー3-メトキシブタノール、1-メトキシー2-プロパノール等のアルコール類、プロピレングリコールモノメチルエーテル、エチレングリコールモノメチルエーテル、プロピレングリコールモノエチルエーテル、エチレングリコールモノエチルエーテル、プロピレングリコールジメチルエーテル、ジエチレングリコールジメチルエーテル等のエーテル類、プロピレングリコールモノメチルエーテルアセテート、プロピレングリコールモノエチルエーテルアセテート、乳酸エチル、ピルビン酸エチル、酢酸ブチル、3-メトキシプロピオン酸メチル、3-エトキシプロピオン酸エチル、酢酸 tertーブチル、プロピオン酸 tertーブチル、プロピレングリコールモノ tertーブチルでフロピオン酸なエテル気の1種を単独で又は2種以上を混合して使用することができるが、これらに限定されるものではない。

[0060]

本発明では、これらの有機溶剤の中でも反射防止膜材料中の酸発生剤の溶解性が最も優れているジエチレングリコールジメチルエーテルや1-エトキシ-2-プロパノール、プロピレングリコールモノメチルエーテルアセテート及びその混合溶剤が好ましく使用される。

[0061]

有機溶剤の使用量は、ベース樹脂100部(重量部、以下同様。)に対して400~4 , 000部、特に400~3, 000部が好適である。

[0062]

本発明の反射防止膜材料においては、熱などによる架橋反応を更に促進させるために酸発生剤を添加することができる。酸発生剤は熱分解によって酸を発生するものや、光照射によって酸を発生するものがあるが、いずれのものも添加することができる。

[0063]

本発明で使用される酸発生剤としては、

- i.) 下記一般式 (Pla-1)、 (Pla-2)、 (Pla-3) 又は (Plb) のオニウム塩、
 - ii.)下記一般式(P2)のジアゾメタン誘導体、
 - i i i i.) 下記一般式 (P3) のグリオキシム誘導体、
 - i v.) 下記一般式 (P4) のビススルホン誘導体、
 - v.)下記一般式 (P5) のN-ヒドロキシイミド化合物のスルホン酸エステル、
 - v i.) β-ケトスルホン酸誘導体、
 - v i i.) ジスルホン誘導体、

v i i i .) ニトロベンジルスルホネート誘導体、 i x .) スルホン酸エステル誘導体 等が挙げられる。

【0064】 【化13】

P1a-1 P1a-2 P1a-3

(式中、 R^{101a} 、 R^{101b} 、 R^{101c} はそれぞれ炭素数 $1\sim12$ の直鎖状、分岐状又は環状のアルキル基、アルケニル基、オキソアルキル基、炭素数 $6\sim20$ のアリール基、又は炭素数 $7\sim12$ のアラルキル基又はアリールオキソアルキル基を示し、これらの基の水素原子の一部又は全部がアルコキシ基等によって置換されていてもよい。また、 R^{101b} と R^{101c} とは環を形成してもよく、環を形成する場合には、 R^{101b} 、 R^{101c} はそれぞれ炭素数 $1\sim6$ のアルキレン基を示す。 R^{-} は非求核性対向イオンを表す。 R^{101d} 、 R^{101e} 、 R^{101f} 、 R^{101g} は、 R^{101a} 、 R^{101b} 、 R^{101c} に水素原子を加えて示される。 R^{101d} と R^{101e} 0。)

[0065]

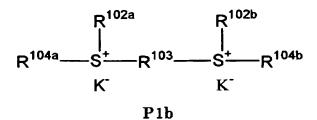
上記R^{101a}、R^{101b}、R^{101c}、R^{101d}、R^{101e}、R^{101f}、R^{101g}は互いに同一であって も異なっていてもよく、具体的にはアルキル基として、メチル基、エチル基、プロピル基 、イソプロピル基、n-ブチル基、sec-ブチル基、tert-ブチル基、ペンチル基 、ヘキシル基、ヘプチル基、オクチル基、シクロペンチル基、シクロヘキシル基、シクロ ヘプチル基、シクロプロピルメチル基、4-メチルシクロヘキシル基、シクロヘキシルメ チル基、ノルボルニル基、アダマンチル基等が挙げられる。アルケニル基としては、ビニ ル基、アリル基、プロペニル基、ブテニル基、ヘキセニル基、シクロヘキセニル基等が挙 げられる。オキソアルキル基としては、2-オキソシクロペンチル基、2-オキソシクロ ヘキシル基等が挙げられ、2-オキソプロピル基、2-シクロペンチルー2-オキソエチ ル基、2-シクロヘキシル-2-オキソエチル基、2-(4-メチルシクロヘキシル)-2-オキソエチル基等を挙げることができる。アリール基としては、フェニル基、ナフチ ル基等や、pーメトキシフェニル基、mーメトキシフェニル基、oーメトキシフェニル基 、エトキシフェニル基、p-tert-ブトキシフェニル基、m-tert-ブトキシフ ェニル基等のアルコキシフェニル基、2-メチルフェニル基、3-メチルフェニル基、4 ーメチルフェニル基、エチルフェニル基、4-tertーブチルフェニル基、4ーブチル フェニル基、ジメチルフェニル基等のアルキルフェニル基、メチルナフチル基、エチルナ フチル基等のアルキルナフチル基、メトキシナフチル基、エトキシナフチル基等のアルコ キシナフチル基、ジメチルナフチル基、ジエチルナフチル基等のジアルキルナフチル基、 ジメトキシナフチル基、ジエトキシナフチル基等のジアルコキシナフチル基等が挙げられ る。アラルキル基としてはベンジル基、フェニルエチル基、フェネチル基等が挙げられる 。アリールオキソアルキル基としては、2-フェニル-2-オキソエチル基、2-(1-ナフチル)-2-オキソエチル基、2-(2-ナフチル)-2-オキソエチル基等の2-アリールー2ーオキソエチル基等が挙げられる。K⁻の非求核性対向イオンとしては塩化 物イオン、臭化物イオン等のハライドイオン、トリフレート、1,1,1ートリフルオロ エタンスルホネート、ノナフルオロブタンスルホネート等のフルオロアルキルスルホネー

ト、トシレート、ベンゼンスルホネート、4 - フルオロベンゼンスルホネート、1, 2, 3, 4, 5 - ペンタフルオロベンゼンスルホネート等のアリールスルホネート、メシレート、ブタンスルホネート等のアルキルスルホネートが挙げられる。

- 又、R^{101d}、R^{101e}、R^{101f}、R^{101g}が式中の窒素原子を環の中に有する複素芳香族環 は、イミダゾール誘導体(例えばイミダゾール、4ーメチルイミダゾール、4ーメチルー 2-フェニルイミダゾール等)、ピラゾール誘導体、フラザン誘導体、ピロリン誘導体 (例えばピロリン、2-メチル-1-ピロリン等)、ピロリジン誘導体(例えばピロリジン 、N-メチルピロリジン、ピロリジノン、N-メチルピロリドン等)、イミダゾリン誘導 体、イミダゾリジン誘導体、ピリジン誘導体(例えばピリジン、メチルピリジン、エチル ピリジン、プロピルピリジン、ブチルピリジン、4-(1-ブチルペンチル)ピリジン、 ジメチルピリジン、トリメチルピリジン、トリエチルピリジン、フェニルピリジン、3-メチルー2ーフェニルピリジン、4ーtertーブチルピリジン、ジフェニルピリジン、 ベンジルピリジン、メトキシピリジン、ブトキシピリジン、ジメトキシピリジン、1-メ チルー2ーピリドン、4ーピロリジノピリジン、1ーメチルー4ーフェニルピリジン、2 - (1-エチルプロピル)ピリジン、アミノピリジン、ジメチルアミノピリジン等)、ピ リダジン誘導体、ピリミジン誘導体、ピラジン誘導体、ピラゾリン誘導体、ピラゾリジン 誘導体、ピペリジン誘導体、ピペラジン誘導体、モルホリン誘導体、インドール誘導体、 イソインドール誘導体、1H-インダゾール誘導体、インドリン誘導体、キノリン誘導体 (例えばキノリン、3-キノリンカルボニトリル等)、イソキノリン誘導体、シンノリン 誘導体、キナゾリン誘導体、キノキサリン誘導体、フタラジン誘導体、プリン誘導体、プ テリジン誘導体、カルバゾール誘導体、フェナントリジン誘導体、アクリジン誘導体、フ ェナジン誘導体、1.10-フェナントロリン誘導体、アデニン誘導体、アデノシン誘導 体、グアニン誘導体、グアノシン誘導体、ウラシル誘導体、ウリジン誘導体等が例示され る。

(P1a-1) と (P1a-2) は光酸発生剤、熱酸発生剤の両方の効果があるが、 (P1a-3) は熱酸発生剤として作用する。

【0066】 【化14】



(式中、 R^{102a} 、 R^{102b} はそれぞれ炭素数 $1\sim 8$ の直鎖状、分岐状又は環状のアルキル基を示す。 R^{103} は炭素数 $1\sim 1$ 0 の直鎖状、分岐状又は環状のアルキレン基を示す。 R^{104b} はそれぞれ炭素数 $3\sim 7$ の 2 - オキソアルキル基を示す。 K^- は非求核性対向イオンを表す。)

[0067]

上記 R^{102a} 、 R^{102b} として具体的には、メチル基、エチル基、プロピル基、イソプロピル基、 n-ブチル基、s e c - ブチル基、 t e r t - ブチル基、ペンチル基、ヘキシル基、ヘプチル基、オクチル基、シクロペンチル基、シクロヘキシル基、シクロプロピルメチル基、4-メチルシクロヘキシル基、ブロピレン基、ブチレン基、ペンチレン基、ヘキシレン基、ヘプチレン基、オクチレン基、ノニレン基、1, 4-シクロヘキシレン基、1, 2-シクロヘキシレン基、1, 3-シクロペンチレン基、1, 4-シクロオクチレン基、1, 4-シクロヘキサンジメチレン基等が挙げられる。104b としては、104b としては、104b としては、104b としては、104b としては、104b としては、104c としてピル基、104c としてビル基、104c としてビル国、104c としてビル基、104c としてビル

シクロヘプチル基等が挙げられる。 K^- は式(P1a-1)、(P1a-2)及び(P1a-3)で説明したものと同様のものを挙げることができる。

【0068】 【化15】

(式中、 R^{105} 、 R^{106} は炭素数 $1\sim12$ の直鎖状、分岐状又は環状のアルキル基又はハロゲン化アルキル基、炭素数 $6\sim20$ のアリール基又はハロゲン化アリール基、又は炭素数 $7\sim12$ のアラルキル基を示す。)

[0069]

【0070】

$$R^{108} R^{109}$$
 $R^{105} - SO_2 - O - N - C - C - N - O - SO_2 - R^{107}$
 $R^{105} - SO_2 - R^{107}$

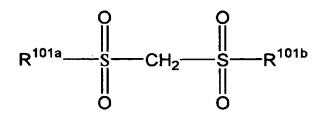
(式中、 R^{107} 、 R^{108} 、 R^{109} は炭素数 $1\sim1$ 2の直鎖状、分岐状又は環状のアルキル基又はハロゲン化アルキル基、炭素数 $6\sim2$ 0のアリール基又はハロゲン化アリール基、又は炭素数 $7\sim1$ 2のアラルキル基を示す。 R^{108} 、 R^{109} は互いに結合して環状構造を形成してもよく、環状構造を形成する場合、 R^{108} 、 R^{109} はそれぞれ炭素数 $1\sim6$ の直鎖状又は分岐状のアルキレン基を示す。 R^{105} はP2式のものと同様である。)

[0071]

 R^{107} 、 R^{108} 、 R^{109} のアルキル基、ハロゲン化アルキル基、アリール基、ハロゲン化アリール基、アラルキル基としては、 R^{105} 、 R^{106} で説明したものと同様の基が挙げられる。なお、 R^{108} 、 R^{109} のアルキレン基としてはメチレン基、エチレン基、プロピレン基、ブチレン基、ヘキシレン基等が挙げられる。

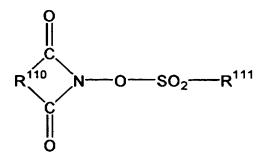
[0072]

【化17】



P4

(式中、R^{101a}、R^{101b}は前記と同様である。) 【0073】 【化18】



P5

(式中、 R^{110} は炭素数 $6 \sim 10$ のアリーレン基、炭素数 $1 \sim 6$ のアルキレン基又は炭素数 $2 \sim 6$ のアルケニレン基を示し、これらの基の水素原子の一部又は全部は更に炭素数 $1 \sim 4$ の直鎖状又は分岐状のアルキル基又はアルコキシ基、ニトロ基、アセチル基、又はフェニル基で置換されていてもよい。 R^{111} は炭素数 $1 \sim 8$ の直鎖状、分岐状又は置換のアルキル基、アルケニル基又はアルコキシアルキル基、フェニル基、又はナフチル基を示し、これらの基の水素原子の一部又は全部は更に炭素数 $1 \sim 4$ のアルキル基又はアルコキシ基;炭素数 $1 \sim 4$ のアルキル基、アルコキシ基、ニトロ基又はアセチル基で置換されていてもよいフェニル基;炭素数 $3 \sim 5$ のヘテロ芳香族基;又は塩素原子、フッ素原子で置換されていてもよい。)

[0074]

ここで、 R^{110} のアリーレン基としては、1, 2-フェニレン基、1, 8-ナフチレン 基等が、アルキレン基としては、メチレン基、エチレン基、トリメチレン基、テトラメチ レン基、フェニルエチレン基、ノルボルナン-2、3-ジイル基等が、アルケニレン基と しては、1,2ービニレン基、1ーフェニルー1,2ービニレン基、5ーノルボルネンー 2, 3-ジイル基等が挙げられる。 R^{111} のアルキル基としては、 $R^{101a} \sim R^{101c}$ と同様 のものが、アルケニル基としては、ビニル基、1-プロペニル基、アリル基、1-ブテニ ル基、3-ブテニル基、イソプレニル基、1-ペンテニル基、3-ペンテニル基、4-ペ ンテニル基、ジメチルアリル基、1-ヘキセニル基、3-ヘキセニル基、5-ヘキセニル 基、1-ヘプテニル基、3-ヘプテニル基、6-ヘプテニル基、7-オクテニル基等が、 アルコキシアルキル基としては、メトキシメチル基、エトキシメチル基、プロポキシメチ ル基、ブトキシメチル基、ペンチロキシメチル基、ヘキシロキシメチル基、ヘプチロキシ メチル基、メトキシエチル基、エトキシエチル基、プロポキシエチル基、ブトキシエチル 基、ペンチロキシエチル基、ヘキシロキシエチル基、メトキシプロピル基、エトキシプロ ピル基、プロポキシプロピル基、ブトキシプロピル基、メトキシブチル基、エトキシブチ ル基、プロポキシブチル基、メトキシペンチル基、エトキシペンチル基、メトキシヘキシ ル基、メトキシヘプチル基等が挙げられる。



[0075]

なお、更に置換されていてもよい炭素数 $1\sim 4$ のアルキル基としては、メチル基、エチル基、プロピル基、イソプロピル基、n-ブチル基、イソブチル基、t e r t-ブチル基等が、炭素数 $1\sim 4$ のアルコキシ基としては、メトキシ基、エトキシ基、プロポキシ基、イソプロポキシ基、n-ブトキシ基、イソブトキシ基、t e r t-ブトキシ基等が、炭素数 $1\sim 4$ のアルキル基、アルコキシ基、ニトロ基又はアセチル基で置換されていてもよいフェニル基としては、フェニル基、トリル基、p-t e r t-ブトキシフェニル基、p-アセチルフェニル基、p-ニトロフェニル基等が、炭素数 $3\sim 5$ のヘテロ芳香族基としては、ピリジル基、フリル基等が挙げられる。

[0076]

酸発生剤は、具体的には、オニウム塩としては、例えばトリフルオロメタンスルホン酸 テトラメチルアンモニウム、ノナフルオロブタンスルホン酸テトラメチルアンモニウム、 ノナフルオロブタンスルホン酸トリエチルアンモニウム、ノナフルオロブタンスルホン酸 ピリジニウム、カンファースルホン酸トリエチルアンモニウム、カンファースルホン酸ピ リジニウム、ノナフルオロブタンスルホン酸テトラn-ブチルアンモニウム、ノナフルオ ロブタンスルホン酸テトラフェニルアンモニウム、pートルエンスルホン酸テトラメチル アンモニウム、トリフルオロメタンスルホン酸ジフェニルヨードニウム、トリフルオロメ タンスルホン酸(p-tert-ブトキシフェニル)フェニルヨードニウム、p-トルエ ンスルホン酸ジフェニルヨードニウム、pートルエンスルホン酸(pーtertーブトキ シフェニル)フェニルヨードニウム、トリフルオロメタンスルホン酸トリフェニルスルホ ニウム、トリフルオロメタンスルホン酸(p-tert-ブトキシフェニル)ジフェニル スルホニウム、トリフルオロメタンスルホン酸ビス(p-tert-ブトキシフェニル) フェニルスルホニウム、トリフルオロメタンスルホン酸トリス(p-tert-ブトキシ フェニル)スルホニウム、pートルエンスルホン酸トリフェニルスルホニウム、pートル エンスルホン酸(p-tert-ブトキシフェニル)ジフェニルスルホニウム、p-トル エンスルホン酸ビス(p-tert-ブトキシフェニル)フェニルスルホニウム、p-ト ルエンスルホン酸トリス (p-tert-ブトキシフェニル) スルホニウム、ノナフルオ ロブタンスルホン酸トリフェニルスルホニウム、ブタンスルホン酸トリフェニルスルホニ ウム、トリフルオロメタンスルホン酸トリメチルスルホニウム、pートルエンスルホン酸 トリメチルスルホニウム、トリフルオロメタンスルホン酸シクロヘキシルメチル(2-オ キソシクロヘキシル)スルホニウム、p-トルエンスルホン酸シクロヘキシルメチル (2 - オキソシクロヘキシル) スルホニウム、トリフルオロメタンスルホン酸ジメチルフェニ ルスルホニウム、pートルエンスルホン酸ジメチルフェニルスルホニウム、トリフルオロ メタンスルホン酸ジシクロヘキシルフェニルスルホニウム、p-トルエンスルホン酸ジシ クロヘキシルフェニルスルホニウム、トリフルオロメタンスルホン酸トリナフチルスルホ ニウム、トリフルオロメタンスルホン酸(2-ノルボニル)メチル(2-オキソシクロへ キシル)スルホニウム、エチレンビス「メチル(2-オキソシクロペンチル)スルホニウ ムトリフルオロメタンスルホナート]、1,2'-ナフチルカルボニルメチルテトラヒド ロチオフェニウムトリフレート等のオニウム塩を挙げることができる。

[0077]

ジアゾメタン誘導体としては、ビス(ベンゼンスルホニル)ジアゾメタン、ビス(p-hルエンスルホニル)ジアゾメタン、ビス(キシレンスルホニル)ジアゾメタン、ビス(シクロペキシルスルホニル)ジアゾメタン、ビス(シクロペンチルスルホニル)ジアゾメタン、ビス(n-ブチルスルホニル)ジアゾメタン、ビス(n-プロピルスルホニル)ジアゾメタン、ビス(n-プロピルスルホニル)ジアゾメタン、ビス(n-プロピルスルホニル)ジアゾメタン、ビス(n-プロピルスルホニル)ジアゾメタン、ビス(n-アミルスルホニル)ジアゾメタン、ビス(n-アミルスルホニル)ジアゾメタン、ビス(n-アミルスルホニル)ジアゾメタン、ビス(n-アミルスルホニル)ジアゾメタン、ビス(n-アミルスルホニル)ジアゾメタン、ビス(n-アミルスルホニル)ジアゾメタン、n-000~キシルスルホニルー1-(n-00~1)ジアゾメタン、n-0~1~1)

- (tert-アミルスルホニル) ジアゾメタン、1-tert-アミルスルホニル-1 - (tert-ブチルスルホニル) ジアゾメタン等のジアゾメタン誘導体を挙げることができる。

[0078]

グリオキシム誘導体としては、ビス-Ο-(p-トルエンスルホニル)-α-ジメチル グリオキシム、ビスーOー(pートルエンスルホニル)ーαージフェニルグリオキシム、 \forall スー〇ー(pートルエンスルホニル) $-\alpha$ ージシクロヘキシルグリオキシム、ビスー〇 -(p-h)x + (p-h)x +ートルエンスルホニル) −2−メチル−3, 4−ペンタンジオングリオキシム、ビス−○ - (n-ブタンスルホニル) - α-ジメチルグリオキシム、ビス-O- (n-ブタンスル ホニル) $-\alpha$ - ジフェニルグリオキシム、ビス-O-(n - ブタンスルホニル) $-\alpha$ - ジ シクロヘキシルグリオキシム、ビスー〇- (n-ブタンスルホニル) -2.3-ペンタン ジオングリオキシム、ビスーO-(n-ブタンスルホニル)-2-メチル-3.4-ペン タンジオングリオキシム、ビスーΟー (メタンスルホニル) - α - ジメチルグリオキシム 、ビスー〇-(トリフルオロメタンスルホニル)-α-ジメチルグリオキシム、ビス-〇 - (1、1、1-トリフルオロエタンスルホニル) - α-ジメチルグリオキシム、ビスー O- (tert-ブタンスルホニル) - α-ジメチルグリオキシム、ビス-O- (パーフ メチルグリオキシム、ビスーOー(p – フルオロベンゼンスルホニル)− α – ジメチルグ リオキシム、ビスーOー(pーtert-ブチルベンゼンスルホニル)-α-ジメチルグ リオキシム、ビス-Ο-(キシレンスルホニル)-α-ジメチルグリオキシム、ビス-Ο - (カンファースルホニル) - α - ジメチルグリオキシム等のグリオキシム誘導体を挙げ ることができる。

[0079]

ビススルホン誘導体としては、ビスナフチルスルホニルメタン、ビストリフルオロメチルスルホニルメタン、ビスメチルスルホニルメタン、ビスエチルスルホニルメタン、ビスプロピルスルホニルメタン、ビスーpートルエンスルホニルメタン、ビスベンゼンスルホニルメタン等のビススルホン誘導体を挙げることができる。

[0080]

 β - ケトスルホン誘導体としては、2 - シクロヘキシルカルボニル-2 - (p - トルエンスルホニル)プロパン、2 - イソプロピルカルボニル-2 - (p - トルエンスルホニル)プロパン等の β - ケトスルホン誘導体を挙げることができる。

[0081]

ジスルホン誘導体としては、ジフェニルジスルホン誘導体、ジシクロヘキシルジスルホン誘導体等のジスルホン誘導体を挙げることができる。

[0082]

ニトロベンジルスルホネート誘導体としては、p-トルエンスルホン酸 2, 6-ジニトロベンジル、<math>p-トルエンスルホン酸 2, 4-ジニトロベンジル等のニトロベンジルスルホネート誘導体を挙げることができる。

[0083]

スルホン酸エステル誘導体としては、1, 2, 3-トリス(メタンスルホニルオキシ)ベンゼン、1, 2, 3-トリス(トリフルオロメタンスルホニルオキシ)ベンゼン、1, 2, 3-トリス(p-トルエンスルホニルオキシ)ベンゼン等のスルホン酸エステル誘導体を挙げることができる。

[0084]

また、N-ヒドロキシイミド化合物のスルホン酸エステル誘導体としては、N-ヒドロキシスクシンイミドメタンスルホン酸エステル、N-ヒドロキシスクシンイミドトリフルオロメタンスルホン酸エステル、N-ヒドロキシスクシンイミドエタンスルホン酸エステ

ル、N-ヒドロキシスクシンイミド1-プロパンスルホン酸エステル、N-ヒドロキシス クシンイミド2ープロパンスルホン酸エステル、N-ヒドロキシスクシンイミド1-ペン タンスルホン酸エステル、Nーヒドロキシスクシンイミド1ーオクタンスルホン酸エステ ル、N-ヒドロキシスクシンイミドp-トルエンスルホン酸エステル、N-ヒドロキシス クシンイミドn-メトキシベンゼンスルホン酸エステル、N-ヒドロキシスクシンイミド 2-クロロエタンスルホン酸エステル、N-ヒドロキシスクシンイミドベンゼンスルホン 酸エステル、N-ヒドロキシスクシンイミド-2,4,6-トリメチルベンゼンスルホン 酸エステル、N-ヒドロキシスクシンイミド1-ナフタレンスルホン酸エステル、N-ヒ ドロキシスクシンイミド2-ナフタレンスルホン酸エステル、N-ヒドロキシー2-フェ ニルスクシンイミドメタンスルホン酸エステル、N-ヒドロキシマレイミドメタンスルホ ン酸エステル、N-ヒドロキシマレイミドエタンスルホン酸エステル、N-ヒドロキシ-2 ーフェニルマレイミドメタンスルホン酸エステル、N-ヒドロキシグルタルイミドメタ ンスルホン酸エステル、N-ヒドロキシグルタルイミドベンゼンスルホン酸エステル、N ーヒドロキシフタルイミドメタンスルホン酸エステル、N-ヒドロキシフタルイミドベン ゼンスルホン酸エステル、N-ヒドロキシフタルイミドトリフルオロメタンスルホン酸エ ステル、N-ヒドロキシフタルイミドp-トルエンスルホン酸エステル、N-ヒドロキシ ナフタルイミドメタンスルホン酸エステル、N-ヒドロキシナフタルイミドベンゼンスル ホン酸エステル、N-ヒドロキシ-5-ノルボルネン-2, 3-ジカルボキシイミドメタ ンスルホン酸エステル、N-ヒドロキシ-5-ノルボルネン-2, 3-ジカルボキシイミ ドトリフルオロメタンスルホン酸エステル、N-ヒドロキシ-5-ノルボルネン-2.3 ージカルボキシイミドpートルエンスルホン酸エステル等のNーヒドロキシイミド化合物 のスルホン酸エステル誘導体等が挙げられる。

[0085]

ビス(ベンゼンスルホニル)ジアゾメタン、ビス(p-hルエンスルホニル)ジアゾメタン、ビス(シクロヘキシルスルホニル)ジアゾメタン、ビス(n-ブチルスルホニル)ジアゾメタン、ビス(sec-ブチルスルホニル)ジアゾメタン、ビス(sec-ブチルスルホニル)ジアゾメタン、ビス(frec (frec) ジアゾメタン、ビス(frec) ジアゾメタン、ビス(frec) ジアゾメタン、ビス(frec) ジアゾメタン、ビス(frec) ジアゾメタン誘導体、

ビスナフチルスルホニルメタン等のビススルホン誘導体、

N-ヒドロキシスクシンイミドメタンスルホン酸エステル、N-ヒドロキシスクシンイミドトリフルオロメタンスルホン酸エステル、N-ヒドロキシスクシンイミド1ープロパンスルホン酸エステル、N-ヒドロキシスクシンイミド2ープロパンスルホン酸エステル、N-ヒドロキシスクシンイミド1ーペンタンスルホン酸エステル、N-ヒドロキシスクシンイミドp-トルエンスルホン酸エステル、N-ヒドロキシナフタルイミドメタンスルホン酸エステル、N-ヒドロキシナフタルイミドメタンスルホン酸エステル、N-ヒドロキシナフタルイミドベンゼンスルホン酸エステル等のN-ヒドロキシイミド化合物のスルホン酸エステル誘導体が好ましく用いられる。

[0086]

なお、上記酸発生剤は1種を単独で又は2種以上を組み合わせて用いることができる。 酸発生剤の添加量は、ベースポリマー100部(重量部、以下同様)に対して好ましく は0.1~50部、より好ましくは0.5~40部である。0.1部より少ないと酸発生 量が少なく、架橋反応が不十分な場合があり、50部を超えると上層のフォトレジスト膜 へ酸が移動することによるミキシング現象が起こる場合がある。

[0087]

さらに、本発明の反射防止膜材料が、さらに架橋剤を含有するのが好ましい。 このように、上記本発明の反射防止膜材料が、さらに架橋剤を含有することで、基板等 への塗布後のベーク等により、反射防止膜内での架橋反応を一層促進することができる。

[0088]

ここで、本発明の反射防止膜材料が含有することができる架橋剤とは、酸によりポリマーと架橋する材料であり、例えばメチロール基、アルコキシメチル基、アシロキシメチル基から選ばれる少なくとも一つの基で置換されたメラミン化合物、グアナミン化合物、グリコールウリル化合物またはウレア化合物、エポキシ化合物、イソシアネート化合物、アジド化合物、アルケニルエーテル基などの2重結合を含む化合物等を挙げることができる

[0089]

前記諸化合物のうち、エポキシ化合物を例示すると、トリス(2.3-エポキシプロピ ル) イソシアヌレート、トリメチロールメタントリグリシジルエーテル、トリメチロール プロパントリグリシジルエーテル、トリエチロールエタントリグリシジルエーテルなどが 例示される。メラミン化合物を具体的に例示すると、ヘキサメチロールメラミン、ヘキサ メトキシメチルメラミン、ヘキサメチロールメラミンの1から6個のメチロール基がメト キシメチル化した化合物またはその混合物、ヘキサメトキシエチルメラミン、ヘキサアシ ロキシメチルメラミン、ヘキサメチロールメラミンのメチロール基の1~5個がアシロキ シメチル化した化合物またはその混合物が挙げられる。グアナミン化合物としては、テト ラメチロールグアナミン、テトラメトキシメチルグアナミン、テトラメチロールグアナミ ンの1~4個のメチロール基がメトキシメチル化した化合物またはその混合物、テトラメ トキシエチルグアナミン、テトラアシロキシグアナミン、テトラメチロールグアナミンの 1~4個のメチロール基がアシロキシメチル化した化合物またはその混合物が挙げられる 。グリコールウリル化合物としては、テトラメチロールグリコールウリル、テトラメトキ シグリコールウリル、テトラメトキシメチルグリコールウリル、テトラメチロールグリコ ールウリルのメチロール基の1~4個がメトキシメチル基化した化合物またはその混合物 、テトラメチロールグリコールウリルのメチロール基の1~4個がアシロキシメチル化し た化合物またはその混合物が挙げられる。ウレア化合物としてはテトラメチロールウレア 、テトラメトキシメチルウレア、テトラメチロールウレアの1~4個のメチロール基がメ トキシメチル基化した化合物またはその混合物、テトラメトキシエチルウレアなどが挙げ

イソシアネート化合物としては、トリレンジイソシアネート、ジフェニルメタンジイソシアネート、ヘキサメチレンジイソシアネート、シクロヘキサンジイソシアネート等が挙げられ、アジド化合物としては、1,1'ービフェニルー4,4'ービスアジド、4,4'ーメチリデンビスアジド、4,4'ーオキシビスアジドが挙げられる。

[0090]

アルケニルエーテル基を含む化合物としては、エチレングリコールジビニルエーテル、トリエチレングリコールジビニルエーテル、1, 2-プロパンジオールジビニルエーテル、1, 4-ブタンジオールジビニルエーテル、テトラメチレングリコールジビニルエーテル、ネオペンチルグリコールジビニルエーテル、トリメチロールプロパントリビニルエーテル、ヘキサンジオールジビニルエーテル、1, 4-シクロヘキサンジオールジビニルエーテル、1, 4-シクロヘキサンジオールジビニルエーテル、ペンタエリスリトールトリビニルエーテル、ペンタエリスリトールテトラビニルエーテル、ソルビトールテトラビニルエーテル、1

[0091]

一般式(1)、(2)、(3)中のR¹が、架橋基としてエポキシを含有する場合、エ ポキシとの反応性を上げ、架橋効率を向上させるためには、ヒドロキシ基を含む化合物の 添加が有効である。特に、添加剤としては、分子内に2個以上のヒドロキシ基を含む化合 物が好ましい。例えば、4,8-ビス(ヒドロキシメチル)トリシクロ[5.2.1.02,6]-デカン 、ペンタエリトリトール、1,2,6-ヘキサントリオール、4,4',4''ーメチリデント ル) -1-メチルエチル] フェニル] エチリデン] ビスシクロヘキサノール、[1, 1' ービシクロヘキシル]ー4.4'ージオール、メチレンビスシクロヘキサノール、デカヒ ドロナフタレン-2, 6-ジオール、[1, 1'-ビシクロヘキシル]-3, 3', 4, 4'ーテトラヒドロキシなどのアルコール基含有化合物、ビスフェノール、メチレンビス フェノール、2,2'ーメチレンビス[4ーメチルフェノール]、4,4'ーメチリデン ービス「2.6-ジメチルフェノール]、4.4.-(1-メチルーエチリデン)ビス「 2 -メチルフェノール]、4, 4'ーシクロヘキシリデンビスフェノール、4, 4'ー(1, 3-ジメチルブチリデン) ビスフェノール、4, 4'- (1-メチルエチリデン) ビ ス [2,6-ジーメチルフェノール]、4,4'-オキシビスフェノール、4,4'-メ チレンビスフェノール、ビス (4ーヒドロキシフェニル) メタノン、4.4'ーメチレン リデン)] ビスフェノール、4,4'-(1,2-エタンジイル)ビスフェノール、4, 4'-(ジエチルシリレン) ビスフェノール、4,4'-[2,2,2-トリフルオロー 1- (トリフルオロメチル) エチリデン] ビスフェノール、4, 4', 4', -メチリデ ントリスフェノール、4, 4' - [1-(4-ヒドロキシフェニル) -1-メチルエチル] フェニル] エチリデン] ビスフェノール、2, 6-ビス [(2-ヒドロキシ-5-メチ ルフェニル)メチル]-4-メチルフェノール、4,4',4'',-エチリジントリス[2-メチルフェノール]、4,4',4''-エチリジントリスフェノール、4,6-ビ ス [(4-ヒドロキシフェニル) メチル] 1, 3-ベンゼンジオール、4, 4' - [(3 4 - ジヒドロキシフェニル) メチレン] ビス [2 - メチルフェノール] 、4,4',4 '', 4''' -(1, 2 -エタンジイリデン)テトラキスフェノール、 4, 4', 4' '. 4''' - エタンジイリデン) テトラキス [2-メチルフェノール] 、2, 2'-メ チレンビス [6-[(2-ヒドロキシ-5-メチルフェニル) メチル] -4-メチルフェ ノール]、4,4',4'',-(1,4-フェニレンジメチリジン)テトラキ スフェノール、2、4、6-トリス(4-ヒドロキシフェニルメチル)1、3-ベンゼン ジオール、2, 4', 4'' - メチリデントリスフェノール、4, 4', 4'' - (3 ーメチルー1ープロパニルー3ーイリデン)トリスフェノール、2,6ービス[(4ーヒ ドロキシー3-フロロフェニル)メチル]-4-フルオロフェノール、2,6-ビス「4 ーヒドロキシー3ーフルオロフェニル]メチル]ー4ーフルオロフェノール、3.6ービ ス「(3, 5ージメチルー4ーヒドロキシフェニル)メチル」1, 2ーベンゼンジオール ゼンジオール、p-メチルカリックス[4]アレン、2, 2, -メチレンビス[6-[(2, 5/3, 6-ジメチル-4/2-ヒドロキシフェニル) メチル] -4-メチルフェノ $-\nu$ 、2, 2'-メチレンビス [6-[(3, 5-ジメチル-4-ヒドロキシフェニル)] メチル] - 4 - メチルフェノール、4, 4', 4', 4', - テトラキス[(1-メ チルエチリデン) ビス (1, 4 - シクロヘキシリデン)] フェノール、6, 6' - メチレ ンビス [4-(4-ヒドロキシフェニルメチル)-1,2,3-ベンゼントリオール、3 , 3', 5, 5'ーテトラキス[(5ーメチルー2ーヒドロキシフェニル)メチル]ー「 (1,1'-ビフェニル)-4,4'-ジオール] などのフェノール低核体が挙げられる

[0092]

本発明におけるヒドロキシ含有添加剤の配合量は、全樹脂分100重量部に対して5~ 50重量部が好ましく、特に10~40重量部が好ましい。5重量部未満であるとレジス トとミキシングを起こす場合があり、50重量部を超えると反射防止効果が低下したり、 架橋後の膜にひび割れが入ることがある。

[0093]

次に、本発明では、リソグラフィーにより基板にパターンを形成する方法であって、少なくとも、基板上に本発明の反射防止膜材料を塗布し、ベークして反射防止膜を形成し、該反射防止膜上にフォトレジスト膜材料を塗布し、プリベークしてフォトレジスト膜を形成し、該フォトレジスト膜のパターン回路領域を露光した後、現像液で現像してフォトレジスト膜にレジストパターンを形成し、該レジストパターンが形成されたフォトレジスト膜をマスクにして反射防止膜及び基板をエッチングして基板にパターンを形成するパターン形成方法が提供される。

[0094]

さらに、本発明では、リソグラフィーにより基板にパターンを形成する方法であって、少なくとも、基板上に本発明の反射防止膜材料を塗布し、ベークして反射防止膜を形成し、該反射防止膜上にフォトレジスト膜材料を塗布し、プリベークしてフォトレジスト膜を形成し、該フォトレジスト膜のパターン回路領域を露光した後、現像液で現像してフォトレジスト膜にレジストパターンを形成し、該レジストパターンが形成されたフォトレジスト膜をマスクにして反射防止膜をエッチングし、さらにパターンが形成された反射防止膜をマスクにして基板をエッチングして基板にパターンを形成するパターン形成方法も提供される。

[0095]

これらのパターン形成方法について図2を参照して説明する。

先ず、図2(a)に示すレジストパターン形成までについて説明する。

反射防止膜10は、スピンコート法などで本発明の反射防止膜材料を基板12上に塗布して形成することが可能である。スピンコートなどで塗布後、有機溶剤を蒸発し、上層となるフォトレジスト膜11とのミキシング防止のため、ベークして架橋反応を促進させることが望ましい。ベーク温度は80~300℃の範囲内で、ベーク時間は10秒から300秒の範囲内が好ましく用いられる。

[0096]

反射防止膜10を形成した後、その上にフォトレジスト膜11を形成するが、反射防止膜の形成時と同様スピンコート法が好ましく用いられる。フォトレジスト膜材料をスピンコートなどで塗布後、プリベークを行うが、プリベーク条件としては、80℃から180℃の温度範囲で10秒から300秒の時間範囲が好ましい。その後、パターン回路領域の露光を行い、ポストエクスポジュアーベーク(PEB)、現像液での現像を行い、レジストパターンを得る(図2(a))。

[0097]

次に、図2(b)に示すパターン形成までについて説明する。

フォトレジスト膜11をマスクとして反射防止膜10をエッチングするには、フロン系ガス、窒素ガス、炭酸ガスなどを使ってエッチングを行う。本発明の反射防止膜材料から形成された反射防止膜10は、前記ガスに対するエッチング速度が速く、上層のフォトレジスト膜11の膜減りが小さいという特徴がある。

[0098]

次の基板12のエッチングは、下地層12b上の被加工層12aがSiO2、SiNであればフロン系ガスを主体としたエッチング、p-SiやAl、Wでは塩素系、臭素系ガスを主体としたエッチングを行う。本発明の反射防止膜材料から形成された反射防止膜10は、塩素、臭素に対するエッチング耐性に優れ、特に被加工層がp-SiやAl、Wなどの場合、ハードマスクとして適用可能である。被加工層12aがSiO2、SiN膜の場合においても、本発明の反射防止膜材料から形成された反射防止膜10は、フォトレジスト膜11よりはエッチング速度が速いが、基板12よりはエッチング速度が遅く、ハードマスクとして機能し得る。

従って、基板12の被加工層12aをエッチング除去してパターンを作成する場合、フ

ォトレジスト膜11をマスクとしてもよいし、パターンが形成された反射防止膜10をマスクとして加工するようにしてもよい。

[0099]

さらに、本発明では、リソグラフィーにより基板にパターンを形成する方法であって、少なくとも、基板上に有機膜を形成し、該有機膜の上に本発明の反射防止膜材料を塗布し、ベークして反射防止膜を形成し、該反射防止膜上にフォトレジスト膜材料を塗布し、プリベークしてフォトレジスト膜を形成し、該フォトレジスト膜のパターン回路領域を露光した後、現像液で現像してフォトレジスト膜にレジストパターンを形成し、該レジストパターンが形成されたフォトレジスト膜をマスクにして反射防止膜をエッチングし、パターンが形成された反射防止膜をマスクにして有機膜をエッチングし、さらに基板をエッチングして基板にパターンを形成するパターン形成方法が提供される。

[0100]

このように、本発明の反射防止膜材料から形成された反射防止膜は、例えば3層レジストプロセスといった多層レジストプロセスにおいて中間層としての適用も可能である。このパターン形成方法について図3を参照して説明する。

$[0\ 1\ 0\ 1]$

先ず、図3(a)に示すレジストパターン形成までについて説明する。

基板22上に有機膜23をスピンコート法などで形成する。この有機膜23は、基板22をエッチングするときのマスクとして作用するので、エッチング耐性が高いことが望ましく、上層の珪素含有反射防止膜20とミキシングしないことが求められるので、スピンコート等で塗布した後に熱あるいは酸によって架橋することが望ましい。この有機膜23の上に本発明の反射防止膜材料から形成する反射防止膜20、フォトレジスト膜21を前記方法と同様の方法で作成する。その後、パターン回路領域の露光、現像液での現像によってレジストパターンを得る(図3(a))。

ここで、有機膜としては、クレゾールノボラック、ナフトールノボラック、カトールジシクロペンタジエンノボラック、アモルファスカーボン、ポリヒドロキシスチレン、(メタ)アクリレート、ポリイミド、ポリスルフォン等の樹脂が挙げられる。

[0102]

次に、図3 (b) に示すように、パターンが形成されたフォトレジスト膜21をマスクとして反射防止膜20のエッチングを行い、レジストパターンを反射防止膜20に転写する。次に、図3 (c) に示すように、反射防止膜20に形成されたパターンを酸素プラズマエッチングなどによって有機膜23に転写する。この時、フォトレジスト膜21も同時にエッチング除去される。次に、図3 (d) に示すように、下地層22bの上の被加工層22aのエッチングを行い、基板22にパターンを形成する。

【実施例】

[0103]

以下、合成例、比較合成例、実施例及び比較例を示して本発明を具体的に説明するが、 本発明はこれらの記載によって限定されるものではない。

(合成例1)

テトラヒドロフラン(THF) 200g、純水100gに3-グリシドキシプロピルトリメトキシシラン 23.6gとフェニルトリメトキシシラン 19.8gと3ーアセトキシプロピルトリメトキシシラン 22.3gを溶解させ液温を 35 にし、 37% 塩酸水を 21g、1時間かけて滴下し、その後 64 に昇温し、シラノールの縮合反応とエポキシ基の開環反応、塩酸の付加反応を行った。

[0104]

前記反応液にジエチルエーテルを200g加え水層を分別し、有機液層を超純水で2回 洗浄、プロピレングリコールモノメチルエーテルアセテート(PGMEA)を200g加 え、液温を60℃に加熱しながらの減圧下にTHF、ジエチルエーテル水を除去し、下に 示されるポリマー1を得た。

【化19】

ボリマー

[0105]

ゲルパーミエーションクロマトグラフィー(GPC)によってポリスチレン換算の分子量(Mw)を求め、 $C^{1\ 3}$ -NMRによって共重合比を下記の通りに求めた。

分子量 (Mw) = 3 3 0 0

共重合比 a 1:b1:c1=0.35:0.3:0.35

[0106]

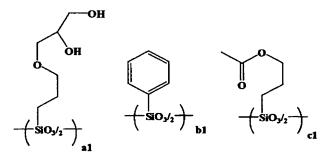
(合成例2)

テトラヒドロフラン 200g、純水 100gに3-グリシドキシプロピルトリメトキシシラン 23.6gとフェニルトリメトキシシラン 19.8gと3-アセトキシプロピルトリメトキシシラン 22.3gを溶解させ液温を 35 \mathbb{C} にし、70 % 硝酸 \mathbb{C} 6g、 1 時間かけて滴下し、その後 64 \mathbb{C} に昇温し、シラノールの縮合反応とエポキシ基の開環反応を行った。

[0107]

前記反応液にジエチルエーテルを 200 g 加え水層を分別し、有機液層を超純水で 2 回洗浄、プロピレングリコールモノメチルエーテルアセテート(PGMEA)を 200 g 加え、液温を 60 $\mathbb C$ に加熱しながらの減圧下に THF、ジエチルエーテル水を除去し、下に示されるポリマー 2 を得た。

【化20】



ポリマー2

[0108]

ゲルパーミエーションクロマトグラフィー(GPC)によってポリスチレン換算の分子量(Mw)を求め、 $C^{1\ 3}$ -NMRによって共重合比を下記の通りに求めた。

分子量 (Mw) = 3 1 0 0

共重合比 a 1 : b 1 : c 1 = 0.3 : 0.3 : 0.4

[0109]

(合成例3)

テトラヒドロフラン 200g、純水 100gに $2-(3, 4-x^2+2)$ クロヘキシル)エチルトリメトキシラン 24.6gとフェニルトリメトキシラン 19.8gと 2-2

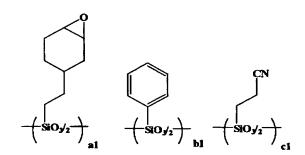
出証特2003-3100764

アノエチルトリメトキシシラン 17.2g を溶解させ液温を 35 \mathbb{C} にし、テトラメチルアンモニウムヒドロキシドを 1.7g 添加し、その後 60 \mathbb{C} に昇温し、シラノールの縮合反応を行った。

[0110]

前記反応液にジエチルエーテルを 200g 加え水層を分別し、有機液層 1% の酢酸とを超純水で 2 回洗浄、プロピレングリコールモノメチルエーテルアセテート(PGMEA)を 200g 加え、液温を 60 \mathbb{C} に加熱しながらの減圧下に THF、ジエチルエーテル水を除去し、下に示されるポリマー 3 を得た。

【化21】



ポリマー3

$[0\ 1\ 1\ 1\]$

ゲルパーミエーションクロマトグラフィー(GPC)によってポリスチレン換算の分子量(Mw)を求め、 $C^{1\ 3}-NMR$ によって共重合比を下記の通りに求めた。

分子量 (Mw) = 2500

共重合比 a 1:b1:c1=0.26:0.31:0.43

[0112]

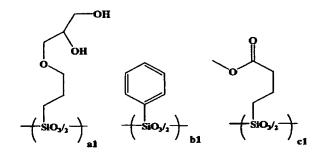
(合成例4)

テトラヒドロフラン 200g、純水 100gに3-グリシドキシプロピルトリメトキシシラン 23.6gとフェニルトリメトキシシラン 19.8gと3ーブチル酸メチルトリメトキシシラン 22.3gを溶解させ液温を 35 \mathbb{C} にし、 70 % 硝酸を 9.6g、1時間かけて滴下し、その後 64 \mathbb{C} に昇温し、シラノールの縮合反応とエポキシ基の開環反応を行った。

[0 1 1 3]

前記反応液にジエチルエーテルを 200 g 加え水層を分別し、有機液層を超純水で 2 回洗浄、プロピレングリコールモノメチルエーテルアセテート(PGMEA)を 200 g 加え、液温を 60 $\mathbb C$ に加熱しながらの減圧下に THF、 ジエチルエーテル水を除去し、下に示されるポリマー 4 を得た。

【化22】



ポリマー4

[0114]

ゲルパーミエーションクロマトグラフィー(GPC)によってポリスチレン換算の分子量(Mw)を求め、 $C^{1\ 3}$ - NMRによって共重合比を下記の通りに求めた。

出証特2003-3100764

分子量 (Mw) = 3800

共重合比 a 1:b1:c1=0.42:0.28:0.30

[0115]

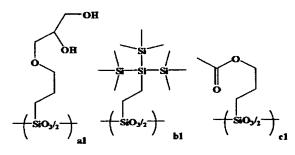
(合成例5)

テトラヒドロフラン 200g、純水 100gにトリス(トリメチルシリル)シリルエチルトリメトキシシラン 15.9gと3-グリシドキシプロピルトリエトキシシラン 28.3gと3-アセトキシプロピルトリメトキシシラン 22.3gを溶解させ液温を 35 \mathbb{C} にし、 70% 硝酸 800 90

[0116]

前記反応液にジエチルエーテルを 200g 加え水層を分別し、有機液層を超純水で 200 洗浄、プロピレングリコールモノメチルエーテルアセテート(PGMEA)を 200g 加え、液温を 60 \mathbb{C} に加熱しながらの減圧下に THF、 ジエチルエーテル水を除去し、下に示されるポリマー 5 を得た。

【化23】



ポリマー5

$[0\ 1\ 1\ 7\]$

ゲルパーミエーションクロマトグラフィー(GPC)によってポリスチレン換算の分子量(Mw)を求め、 $C^{13}-NMR$ によって共重合比を下記の通りに求めた。

分子量 (Mw) = 2500

共重合比 a 1:b 1:c 1=0.34:0.38:0.28

[0118]

(合成例 6)

テトラヒドロフラン 2 0 0 g、純水 1 0 0 gに3-グリシドキシプロピルトリメトキシシラン 2 3. 6 gとフェニルトリメトキシシラン 1 9. 8 gとメタノール 1 2 gを溶解させ液温を 3 5 $\mathbb C$ にし、 7 0 % 硝酸を 9 . 6 g、 1 時間かけて滴下し、その後 6 4 $\mathbb C$ に昇温し、シラノールの縮合反応とエポキシ基の開環反応とメトキシ化を行った。

[0119]

前記反応液にジエチルエーテルを200g加え水層を分別し、有機液層を超純水で2回 洗浄、プロピレングリコールモノメチルエーテルアセテート(PGMEA)を200g加 え、液温を60℃に加熱しながらの減圧下にTHF、ジエチルエーテル水を除去し、下に 示されるポリマー6を得た。

【化24】

OH
$$\begin{array}{c}
O \\
O \\
SiO_{3/2} \\
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
SiO_{3/2} \\
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
b2
\end{array}$$

・ポリマー6

[0120]

ゲルパーミエーションクロマトグラフィー(GPC)によってポリスチレン換算の分子量(Mw)を求め、 $C^{13}-NMR$ によって共重合比を下記の通りに求めた。

分子量 (Mw) = 4 2 0 0

共重合比 a2:b2=0.65:0.35

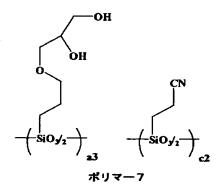
[0121]

(合成例7)

テトラヒドロフラン $2\ 0\ 0\ g$ 、純水 $1\ 0\ 0\ g$ に3-グリシドキシプロピルトリメトキシシラン $2\ 3$. $6\ g$ と 2 - アセトキシプロピルトリメトキシシラン $4\ 8$. $8\ g$ を溶解させ液温を $3\ 5$ \mathbb{C} にし、 $7\ 0$ % 硝酸 $6\ g$ 、 1 時間かけて滴下し、その後 $6\ 4$ \mathbb{C} に昇温し、シラノールの縮合反応とエポキシ基の開環反応を行った。

前記反応液にジエチルエーテルを 200g 加え水層を分別し、有機液層を超純水で 200 洗浄、プロピレングリコールモノメチルエーテルアセテート(PGMEA)を 200g 加え、液温を 60 C に加熱しながらの減圧下にTHF、ジエチルエーテル水を除去し、下に示されるポリマー 7 を得た。

【化25】



[0122]

ゲルパーミエーションクロマトグラフィー(GPC)によってポリスチレン換算の分子量(Mw)を求め、 $C^{1\ 3}-NMR$ によって共重合比を下記の通りに求めた。

分子量 (Mw) = 4500

共重合比 a 3: c 2 = 0. 28:0.72

[0123]

(合成例8)

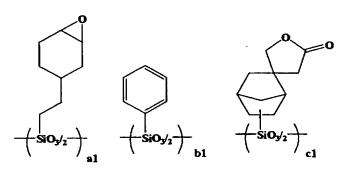
テトラヒドロフラン $2\ 0\ 0\ g$ 、純水 $1\ 0\ 0\ g$ に $2\ -(3\ ,4\ -$ エポキシシクロヘキシル) エチルトリメトキシシラン $2\ 4\ .6\ g$ とフェニルトリメトキシシラン $1\ 9\ .8\ g$ とスピロ $[2\ -$ オキソオキソラン $-\ 3\ ,5$ ' - ビシクロ $[2\ .2\ .1]$ ヘプタントリメトキシシラ

出証特2003-3100764

ン] 28.6 gを溶解させ液温を35 $^{\circ}$ にし、テトラメチルアンモニウムヒドロキシドを1.7 g添加し、その後60 $^{\circ}$ に昇温し、シラノールの縮合反応を行った。

前記反応液にジエチルエーテル200g加え水層を分別し、有機液層1%の酢酸とを超純水で2回洗浄、プロピレングリコールモノメチルエーテルアセテート(PGMEA)を200g加え、液温を60 $^{\circ}$ に加熱しながらの減圧下にTHF、ジエチルエーテル水を除去し、下に示されるポリマー8を得た。

【化26】



ポリマー8

[0124]

ゲルパーミエーションクロマトグラフィー(GPC)によってポリスチレン換算の分子量(Mw)を求め、 $C^{1\ 3}$ -NMRによって共重合比を下記の通りに求めた。

分子量 (Mw) = 2300

共重合比 a 1:b1:c1=0.32:0.30:0.38

[0125]

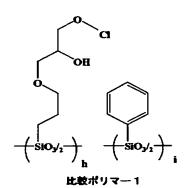
(比較合成例1)

テトラヒドロフラン(THF) 200g、純水100gにフェニルトリメトキシシラン 39.6gと3-グリシドキシプロピルトリエトキシシラン 28.3g、メタノール 12gを溶解させ液温を 35 にし、 37%塩酸水を 21g、 1 時間かけて滴下し、その後 64 1 に昇温し、シラノールの縮合反応とエポキシ基の開環反応、メトキシ化反応を行った。

[0126]

前記反応液にジエチルエーテルを200g加え水層を分別し、有機液層を超純水で2回 洗浄、プロピレングリコールモノメチルエーテルアセテート(PGMEA)を200g加 え、液温を60℃に加熱しながらの減圧下にTHF、ジエチルエーテル水を除去し、下に 示される比較ポリマー1を得た。

【化27】



[0127]

ゲルパーミエーションクロマトグラフィー(GPC)によってポリスチレン換算の分子

量 (Mw) を求め、 $C^{1/3} - NMR$ によって共重合比を下記の通りに求めた。

分子量 (Mw) = 4500

共重合比 h: i=0.72:0.28

[0128]

(実施例、比較例)

[反射防止膜材料の調整]

上記合成例 $1 \sim 8$ 、比較合成例 1 で得られた高分子化合物を用いて、FC -430(住 友スリーエム社製) 0. 1 重量%を含む有機溶剤中に表 1 に示す割合で溶解させ、0. 1 μ mの弗素樹脂製のフィルターでろ過することによって反射防止膜材料(実施例 $1 \sim 9$ 、比較例 1)をそれぞれ調製した。

[0129]

表1中の各組成は次の通りである。

ポリマー $1 \sim 8$: 合成例 $1 \sim 8$ より、 比較ポリマー1: 比較合成例1より、

架橋剤: CR1、CR2、OH-Additive1 (下記構造式参照。)、【化28】

酸発生剤: AG1、AG2 (下記構造式参照。)、 【化29】

有機溶剤:PGMEA (プロピレングリコールモノメチルエーテルアセテート)。 【0130】 このようにして調製した反射防止膜材料をシリコン基板上に塗布して、200℃で12 0秒間ベークして膜厚193nmの反射防止膜を形成した。

反射防止膜を形成後、J. A. ウーラム社の入射角度可変の分光エリプソメーター(VASE)で波長193 n m における反射防止膜の屈折率(n, k)を求め結果を表1に示した。

【0131】 【表1】

	(重量部)	架橋削	配発生剤 (重量部)	有機溶剤 (重量部)	波長193 nmにおける 屈折率	
					n値	k值
実施例1	ポリマー1 (10)	CR 1 (2)	AG1 (0. 2)	PGMEA (100)	1. 81	0. 20
実施例2	ポリマー2(10)	CR 1 (2)	AG 1 (0. 2)	PGMEA (100)	1. 78	0. 21
実施例3	ポリマー3 (10)	_	AG 1 (0. 2)	PGMEA (100)	1. 77	0. 28
実施例4	ポリマー3 (10)	OH- Additive1 (1)	AG 1 (0. 2)	PGMEA (100)	1. 75	0. 32
実施例5	ポリマー4 (10)	CR 1 (2)	AG1 (0. 2)	PGMEA (100)	1. 78	0. 25
実施例6	ポリマー5(10)	CR 1 (2)	AG1 (0. 2)	PGMEA (100)	1. 68	0. 18
実施例7	ポリマー6 (5. 0) ポリマー7 (5. 0)	CR 1 (2)	AG 1 (0. 2)	PGMEA (100)	1. 62	0. 30
実施例8	ポリマー2(10)	CR 1 (2)	AG 2 (0. 2)	PGMEA (100)	1. 77	0. 23
実施例9	ポリマー8(10)	CR 1 (2)	AG 2 (0. 2)	PGMEA (100)	1. 72	0. 22
比较例1	比較ポリマー1 (10)	CR 1 (2)	AG 1 (0. 2)	PGMEA (100)	1. 60	0. 30

[0132]

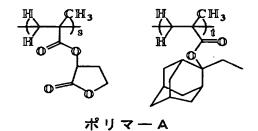
表 1 に示すように、実施例 $1\sim9$ 、比較例 1 の反射防止膜は、屈折率の n 値が 1 . $5\sim1$. 9 、k 値が 0 . 1 5 以上の範囲であり、十分な反射防止効果を発揮できるだけの最適な n 値及び k 値を有することが判る。

[0133]

[フォトレジスト膜材料の調製]

フォトレジスト膜材料のベース樹脂として下記重合体(ポリマーA~ポリマーC)を準備した。

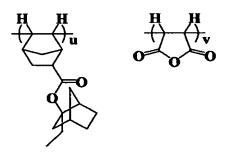
【化30】



ポリマーAは、上に示される繰り返し単位s、tからなる重合体である。この重合体の共重合比及び重量平均分子量(Mw)を以下に示す。

共重合比 s:t=0.40:0.60

分子量 (Mw) = 8800 【0134】 【化31】



ポリマーB

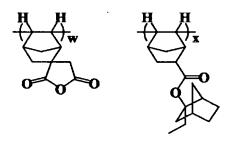
ポリマーBは、上に示される繰り返し単位 u、 v からなる重合体である。この重合体の 共重合比及び重量平均分子量 (Mw) を以下に示す。

共重合比 u: v = 0.50:0.50

重量平均分子量(Mw)=8300

[0135]

【化32】



ポリマーC

ポリマーCは、上に示される繰り返し単位w、xからなる重合体である。この重合体の共重合比及び重量平均分子量(Mw)を以下に示す。

共重合比 w: x = 0.40:0.60

重量平均分子量 (Mw) = 18300

[0136]

上記準備した重合体(ポリマーA~ポリマーC)を用いて、下記表2に示す組成でArFリソグラフィー用のフォトレジスト膜材料1~3をそれぞれ調製した。

表2中の各組成は次の通りである。

ポリマー:ポリマーA~ポリマーC、

酸発生剤: PAG1 (下記構造式参照。)、

[1k33]

PAG1

塩基添加剤:トリエタノールアミン、

有機溶剤:PGMEA(プロピレングリコールモノメチルエーテルアセテート)。

【0137】 【表2】

	ポリマー (重量部)	酸発生剤 (重量部)	塩基添加剤 (重量部)	有機溶剤 (重量部)
フォトレジスト膜	ポリマーA	PAG1	トリエタノールアミン	PGMEA
材料1	(100)	(2.0)	(0.2)	(6000)
フォトレジスト膜	ポリマーB	PAG1	トリエタノールアミン	PGMEA
材料2	(100)	(2.0)	(0.2)	(6000)
フォトレジスト膜	ポリマーC	PAG1	トリエタノールアミン	PGMEA
材料3	(100)	(2.0)	(0.2)	(6000)

[0138]

[パターン形状の観察、及びエッチング耐性試験]

(1) パターン形状の観察

上記調製した反射防止膜材料(実施例1~9、比較例1)をシリコン基板上に塗布して、200℃で120秒間ベークして膜厚193nmの反射防止膜を形成した。

[0139]

$[0 \ 1 \ 4 \ 0]$

次いで、ArF露光装置(ニコン社製;S305B、NA0.68、σ0.85、2/3輪体照明、Crマスク)で露光し、110℃で90秒間ベーク(PEB)し、2.38重量%テトラメチルアンモニウムヒドロキシド(TMAH)水溶液で現像し、0.13μmラインアンドスペースのポジ型のレジストパターンを得た。得られたレジストパターン形状(フォトレジスト膜の断面形状)について、裾引きやアンダーカット、インターミキシング現象が起きていないかを観察し、結果を表3に示した。

[0141]

【表3】

f		
反射防止膜	フォトレジスト膜	130nmラインアンドスペース
材料	材料	レジストパターン形状
突施例1	フォトレジスト収	垂直、裾引き無し
•	材料1	
突施例2	フォトレジスト膜	垂直、裾引き無し
	材料1	
突施例3	フォトレジスト似	垂直、裾引き急し
	材料1	
爽施例4	フォトレジスト膜	垂直、裾引き綵し
	材料1	
突施例5	フォトレジスト似	季直、裾引き無し
	 材料1	
卖施例6	フォトレジスト膜	垂直、裾引き無し
	材料1	
卖施例7	フォトレジスト鰒	垂直、裾引き綴し
	材料1	
窦施例8	フォトレジスト膜	季度、裾引き縁し
	材料1	
宴施例9	フォトレジスト膜	垂直、裾引き綴し
	材態1	
突施例1	フォトレジスト脚	垂直、裾引き祭し
7.557.	材料2	
宴施例1	フォトレジスト隠	垂直、裾引き無し
	材料3	三色、周り に無し
比较例1	フォトレジスト覧	やや逆テーパー、裾引き有り
一年入りり	材料1	とに左り・・ハー、2067に行り
L	171 4FT	L

[0142]

その結果、実施例1~9の反射防止膜材料を用いた場合では、フォトレジスト膜は反射防止膜との境界付近で裾引きやアンダーカット、インターミキシング現象が起きておらず、矩形のパターンが得られていることを確認した。しかし、比較例1の反射防止膜材料を用いた場合、やや逆テーパーおよび裾引きが観察された。

[0143]

(2) エッチング耐性試験

前記反射防止膜材料(実施例1~9、比較例1)から形成した反射防止膜、及び前記フォトレジスト膜材料(フォトレジス膜材料1~3)から形成したフォトレジスト膜のエッチング耐性について、以下のような2系統の条件で評価した。

[0144]

CHF3/CF4系ガスでのエッチング試験

東京エレクトロン株式会社製ドライエッチング装置TE-8500Pを用い、エッチング前後の反射防止膜、フォトレジスト膜、SiO2膜の膜厚差を測定した。

エッチング条件は下記に示す通りである。

チャンバー圧力

4 0 P a

RFパワー

1, 300W

ギヤップ

 $9 \, \mathrm{mm}$

CHF₃ ガス流量

 $30 \, \text{ml/min}$

CF4 ガス流量

30 m l / m i n

Arガス流量

 $100 \, \text{m} \, \text{l} / \text{m} \, \text{i} \, \text{n}$

時間

. 10 s e c

この結果を表4に示した。

[0145]

【表4】

膜材料等	CHF ₃ /CF ₄ 系ガスエッチング速度
	(nm/min.)
実施例1	265
実施例2	285
実施例3	221
実施例4	254
実施例5	261
実施例6	269
実施例7	268
実施例8	262
実施例9	266
比較例1	255
フォトレジスト膜材料1	142
フォトレジスト膜材料2	125
フォトレジスト膜材料3	112
SiO ₂	450

[0146]

表4に示すように、本発明の反射防止膜材料(実施例1~実施例9)から形成した反射防止膜は、CHF3/CF4系ガスでのドライエッチングの速度が、フォトレジスト膜に比べて十分に速い速度で、SiO2膜に比べれば十分に遅いものである。そのため、基板の被加工層がSiO2膜の場合、基板エッチングにおけるハードマスクとしての十分な機能を有する。

[0147]

2) Cl₂/BCl₃系ガスでのエッチング試験

日電アネルバ株式会社製ドライエッチング装置L-507D-Lを用い、エッチング前後の反射防止膜、p-Siの膜厚差を求めた。

エッチング条件は下記に示す通りである。

チャンバー圧力 40.0Pa RFパワー 3 0 0 W ギャップ $9 \, \text{mm}$ C 12ガス流量 30 m l / m i nBCl₃ガス流量 $30 \,\mathrm{ml/min}$ CHF3ガス流量 $100 \, \text{ml/min}$ O2ガス流量 2 m l / m i n時間 $60 \, \text{sec}$

この結果を表5に示した。

[0148]

【表5】

膜材料等	Cl ₂ /BCl ₃ 系ガスエッチング速度 (nm/min.)
実施例 1	1 1 5
実施例 2	118
実施例3	111
実施例 4	1 2 2
実施例 5	114
実施例 6	122
実施例7	1 2 5
実施例 8	1 2 9
実施例 9	1 2 6
比較例 1	120
p-Si	300

[0149]

表5に示すように、本発明の反射防止膜材料(実施例1~実施例9)から形成した反射防止膜は、 Cl_2/BCl_3 系ガスでのドライエッチングの速度が、p-Siに比較して十分に遅いものである。したがって、基板の被加工層がp-Siの場合には、ハードマスクとしての性能を満たしている。

[0150]

尚、本発明は、上記実施形態に限定されるものではない。上記実施形態は、例示であり、本発明の特許請求の範囲に記載された技術的思想と実質的に同一な構成を有し、同様な作用効果を奏するものは、いかなるものであっても本発明の技術的範囲に包含される。

【図面の簡単な説明】

[0151]

【図1】反射防止膜の膜厚と反射率の関係を示すグラフである。

【図2】本発明のパターン形成方法に関する説明図である。(a)現像後のレジストパターン、(b)基板ドライエッチング後のパターン。

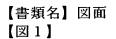
【図3】本発明の別のパターン形成方法に関する説明図である。(a)現像後のレジストパターン、(b)反射防止膜に転写されたパターン、(c)有機膜に転写されたパターン、(d)基板ドライエッチング後のパターン。

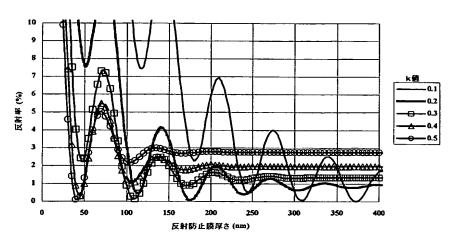
【符号の説明】

[0152]

10、20…反射防止膜、 11、21…フォトレジスト膜、 12、22…基板、 12a, 22a…被加工層、 12b, 22b…下地層、 23…有機膜。

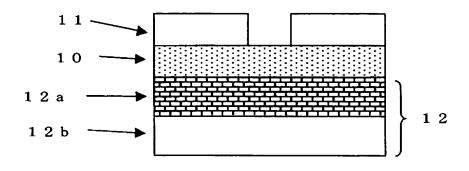
1/



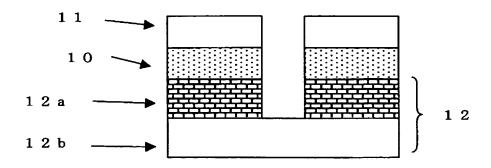


【図2】

(a)

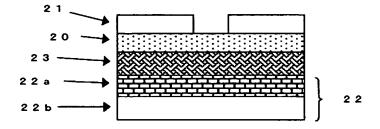


(b)

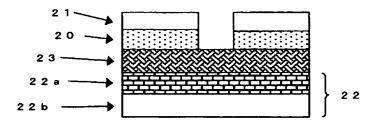


【図3】

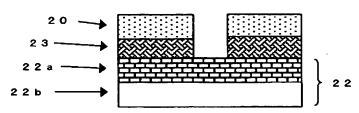
(a)



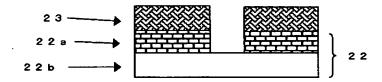
(b)



(c)



(d)



【書類名】要約書

【要約】

【課題】短波長の露光に対して、優れた反射防止効果を有し、エッチング選択比が高く、即ち、フォトレジスト膜に対してエッチング速度が十分に速く、被加工基板よりもエッチング速度が十分に遅く、さらに、反射防止膜の上のフォトレジスト膜に形成するレジストパターン形状を垂直形状にできる反射防止膜材料を提供する。

【解決手段】リソグラフィーで用いられる反射防止膜材料であって、少なくとも、下記一般式 (1)で示される共重合による繰り返し単位を有する高分子化合物を含むもの、又は下記一般式 (2)で示される共重合による繰り返し単位を有する高分子化合物と、下記一般式 (3)で示される共重合による繰り返し単位を有する高分子化合物を含むものであることを特徴とする反射防止膜材料。

【化34】

【化35】

$$\begin{array}{c|c}
R^1 & R^2 \\
\hline
-\begin{pmatrix} SiO_{(3-m)/2} \\ R^4 & R^5
\end{array}$$
(2)

$$\begin{array}{c|c}
R^{1} & R^{3} \\
 & \\
- SiO_{(3-m)/2} & - \\
R^{4}_{m} & a3 & R^{6}_{p}
\end{array}$$
(3)

【選択図】

to 1

認定・付加情報

特許出願の番号 特願2003-369596

受付番号 50301796545

書類名 特許願

担当官 第一担当上席 0090

作成日 平成15年11月 4日

<認定情報・付加情報>

【提出日】 平成15年10月29日

特願2003-369596

出願人履歴情報

識別番号

[000002060]

1. 変更年月日

1990年 8月22日

[変更理由]

新規登録

住 所

東京都千代田区大手町二丁目6番1号

氏 名

信越化学工業株式会社